Patent Abstracts of Japan

PUBLICATION NUMBER

2002311590

PUBLICATION DATE

23-10-02

APPLICATION DATE

12-04-01

APPLICATION NUMBER

2001113462

APPLICANT: JSR CORP;

INVENTOR:

KAJITA TORU:

INT.CL.

: G03F 7/039 C08F220/18 G03F 7/004

H01L 21/027

TITLE

: RADIATION SENSITIVE RESIN

COMPOSITION

(3)

(1)

(2)

ABSTRACT:

PROBLEM TO BE SOLVED: To provide a radiation sensitive resin composition for forming a fine line pattern particularly even when the space width of a line-and-space pattern is wide and excellent also in transparency, sensitivity and resolution to radiation.

SOLUTION: The radiation sensitive resin composition contains (A) an alkali- insoluble or slightly alkali-soluble resin containing repeating units derived from a compound obtained by substituting a group of formula (1), (2) or (3) (where R2, R4 and R⁶ are each H or lower alkyl; X is methylene, -O- or -S-; and (a) is 1-5) for the hydrogen atom of a carboxyl group in (meth)acrylic acid and repeating units derived from 2-methyl-2-adamantyl (meth)acrylate or the like and exhibiting alkali solubility under the action of an acid, (B) a radiation sensitive acid generator and (C) a polycyclic compound having a functional group such as a t-butoxycarbonyl group.

COPYRIGHT: (C)2002,JPO

(19)日本国特許庁(JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出顧公開番号 特開2002-311590 (P2002-311590A)

(43)公開日 平成14年10月23月(2002, 10, 23)

(51) Int.Cl. ⁷	識別記号	FΙ	テーマコード(参考)
G 0 3 F 7/039	601	C 0 3 F 7/039	601 2H025
C08F 220/18		C 0 8 F 220/18	4 J 1 0 0
G03F 7/004	5 0 1	C 0 3 F 7/004	501
H01L 21/027		HO1L 21/30	502R

審査請求 未請求 請求項の数1. 〇L (全 61 頁)

		田江明水	不明不 明不久の女! ひし (主 01 貝)
(21)出顧番号	特願2001-113462(P2001-113462)	(71)出願人	000004178
(an) distan			ジェイエスアール株式会社
(22) 出願日	平成13年 4 月12日 (2001. 4. 12)		東京都中央区築地2丁目11番24号
		(72)発明者	山本 將史
			東京都中央区築地二丁目11番24号 ジェイ
			エスアール株式会社内
		(72)発明者	石田 英光
			東京都中央区築地二丁目11番24号 ジェイ
			エスアール株式会社内
		(74)代理人	100100985
			弁理士 福沢 俊明

最終頁に続く

(54) 【発明の名称】 威放射線性樹脂組成物

(57)【要約】

【課題】 特に、ライン・アンド・スペースパターンの スペース幅が広い場合にも、微細なラインパターンを形 成でき、しかも放射線に対する透明性、感度、解像度等 にも優れた感放射線性樹脂組成物を提供する。

【解決手段】(A)(メタ)アクリル酸中のカルボキシル基の水素原子を下記式(1)、式(2)または式(3)(R^2 、 R^4 および R^6 は水素原子または低級アルキル基; Xはメチレン基、-Oーまたは-S-; aは 1 \sim 5)で表される基等で置換した化合物に由来する繰返し単位と、(メタ)アクリル酸2-メチル-2-アダマンチル等に由来する繰返し単位とを含有する、酸の作用によりアルカリ可溶性を示すアルカリ不溶性またはアルカリ難溶性の樹脂、(B)感放射線性酸発生剤、並びに(C) t-ブトキシカルボニル基等の官能基を有する多環式化合物を含有することを特徴とする感放射線性樹脂組成物。

【化1】

【特許請求の範囲】

ŷ

【請求項1】 (A)下記一般式(1)に示す繰り返し単位(1-1)、繰返し単位(1-2)および繰返し単位(1-3)の群から選ばれる少なくとも1種の繰返し単位と、下記一般式(2)に示す繰返し単位(II)とを含有し、酸の作用によりアルカリ可溶性を示すアルカリ不溶性またはアルカリ難溶性の樹脂、(B)感放射線性酸発生剤、並びに(C)式一〇〇〇R®(式中、R®は水素原子、置換もしくは非置換の炭素数1~20の直鎖

状もしくほ分岐状のアルキル基、置換もしくは非置換の 炭素数3~20の1価の脂環式炭化水素基または一〇II 。〇〇〇R中(但し、R中は水素原子、置換もしくは非 置換の炭素数1~20の直鎖状もしくは分岐状のアルキ ル基または置換もしくは非置換の炭素数3~20の1価 の脂環式炭化水素基である。)を示す。〕で表される基 を有する分子量1、000以下の多環式化合物を含有す ることを特徴とする感放射線性樹脂組成物。

【化1】

〔一般式(1)において、 R^1 、 R^3 および R^5 は相互に独立に水素原子またはメチル基を示し、 R^2 、 R^4 および R^6 は相互に独立に水素原子または炭素数 $1\sim 4$ の直鎖状もしくは分岐状のアルキル基を示し、Xはメチレン基、酸素原子または硫黄原子を示し、aは $1\sim 5$ の整数である。〕

【化2】

〔一般式(2)において、R?は水素原子またはメチル基を示し、各R®は相互に独立に炭素数4~20の1価の脂環式炭化水素基もしくはその誘導体、または炭素数1~4の直鎖状もしくは分岐状のアルキル基を示し、且つR®の少なくとも1つが該脂環式炭化水素基もしくはその誘導体であるか、あるいは何れか2つのR®が相互の結合して、それぞれが結合している炭素原子と共に炭素数4~20の2価の脂環式炭化水素基もしくはその誘導体を形成して、残りのR®が炭素数1~4の直鎖状もしくは分岐状のアルキル基または炭素数4~20の1価の脂環式炭化水素基もしくはその誘導体である。〕

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、感放射線性樹脂組

成物に関わり、さらに詳しくは、KrFエキシマレーザー、ArFエキシマレーザーあるいはF₂ エキシマレーザー等の遠紫外線、シンクロトロン放射線等のX線、電子線等の荷電粒子線の如き各種の放射線を使用する微細加工に有用な化学増幅型レジストとして好適に使用することができる感放射線性樹脂組成物に関する。

[0002]

【従来の技術】集積回路素子の製造に代表される微細加 工の分野においては、より高い集積度を得るために、最 近では0.20μm以下のレベルでの微細加工が可能な リソグラフィー技術が必要とされている。しかし、従来 のリソグラフィープロセスでは、一般に放射線としてi 線等の近紫外線が用いられているが、この近紫外線で は、サブクオーターミクロンレベルの微細加工が極めて 困難であると言われている。そこで、0.20μm以下 のレベルでの微細加工を可能とするために、より波長の 短い放射線の利用が検討されている。このような短波長 の放射線としては、例えば、水銀灯の輝線スペクトル、 エキシマレーザーに代表される遠紫外線、X線、電子線 等を挙げることができるが、これらのうち、特にKrF エキシマレーザー(波長248nm)、ArFエキシマ レーザー (波長193nm) あるいはF2 エキシマレー ザー (波長157nm) が注目されている。このような エキシマレーザーによる照射に適したレジストとして、 酸解離性官能基を有する成分と放射線の照射(以下、

「露光」という。)により酸を発生する成分(以下、「感放射線性酸発生剤」という。)とによる化学増幅効果を利用したレジスト(以下、「化学増幅型レジスト」という。)が数多く提案されている。化学増幅型レジストとしては、例えば、特公平2-27660号公報には、カルボン酸のセーブチルエステル基またはフェノー

ルのtーブチルカーボナート基を有する重合体と感放射 線性酸発生剤とを含有するレジストが提案されている。 このレジストは、露光により発生した酸の作用により、 重合体中に存在するtーブチルエステル基あるいはtー ブチルカーボナート基が解離して、該重合体がカルボキ シル基あるいはフェノール性水酸基からなる酸性官能基 を有するようになり、その結果、レジスト被膜の露光領 域がアルカリ現像液に易溶性となる現象を利用したもの である。

Î

【0003】ところで、従来の化学増幅型レジストの多 くは、フェノール系樹脂をベースにするものであるが、 このような樹脂の場合、放射線として遠紫外線を使用す ると、樹脂中の芳香族環に起因して遠紫外線が吸収され るため、露光された遠紫外線がレジスト被膜の下層部ま で十分に到達できないという欠点があり、そのため露光 量がレジスト被膜の上層部では多く、下層部では少なく なり、現像後のレジストパターンが上部が細く下部にい くほど太い台形状になってしまい、十分な解像度が得ら れないなどの問題があった。その上、現像後のレジスト パターンが台形状となった場合、次の工程、即ちエッチ ングやイオンの打ち込みなどを行う際に、所望の寸法精 度が達成できず、問題となっていた。しかも、レジスト パターン上部の形状が矩形でないと、ドライエッチング によるレジストの消失速度が速くなってしまい、エッチ ング条件の制御が困難になる問題もあった。一方、レジ ストパターンの形状は、レジスト被膜の放射線透過率を 高めることにより改善することができる。例えば、ポリ メチルメタクリレートに代表される (メタ) アクリレー ト系樹脂は、遠紫外線に対しても透明性が高く、放射線 透過率の観点から非常に好ましい樹脂であり、例えば特 開平4-226461号公報には、メタクリレート系樹 脂を使用した化学増幅型レジストが提案されている。し かしながら、この組成物は、微細加工性能の点では優れ ているものの、芳香族環をもたないため、ドライエッチ ング耐性が低いという欠点があり、この場合も高精度の エッチング加工を行うことが困難であり、放射線に対す る透明性とドライエッチング耐性とを兼ね備えたものと は言えない。

【0004】また、化学増幅型レジストについて、放射線に対する透明性を損なわないで、ドライエッチング耐性を改善する方策の一つとして、レジスト中の樹脂成分に、芳香族環に代えて脂肪族環を導入する方法が知られており、例えば特開平7-234511号公報には、脂肪族環を有する(メタ)アクリレート系樹脂を使用した化学増幅型レジストが提案されている。しかしながら、このレジストでは、樹脂成分が有する酸解離性官能基として、従来の酸により比較的解離し易い基(例えば、テトラヒドロピラニル基等のアセタール系官能基)や酸により比較的解離し難い基(例えば、セーブチルエステル基、セーブチルカーボネート基等のセーブチル系官能

基)が用いられており、前者の酸解離性官能基を有する 樹脂成分の場合、レジストの基本物性、特に感度やパタ ーン形状は良好であるが、組成物としての保存安定性に 難点があり、また後者の酸解離性官能基を有する樹脂成 分では、逆に保存安定性は良好であるが、レジストの基 本物性、特に感度やパターン形状が損なわれるという欠 点がある。さらに、このレジスト中の樹脂成分には脂肪 族環が導入されているため、樹脂自体の疎水性が非常に 高くなり、基板に対する接着性の面でも問題があった。 また、化学増幅型レジストを用いてレジストパターンを 形成する際には、酸解離性官能基の解離を促進するた め、通常露光後に加熱処理されるが、普通、その加熱温 度が変化するとレジストパターンの線幅もある程度変動 するのが避けられない。しかし、近年における集積回路 素子の微細化を反映して、露光後の加熱温度の変化に対 しても線幅の変動(即ち温度依存性)が小さいレジスト の開発も強く求められるようになってきた。

【0005】さらに、化学増幅型感放射線性組成物のレ ジストとしての特性を改良する方策の一つとして、高分 子あるいは低分子の添加剤を配合した3成分以上の多成 分系組成物が多数提案されており、例えば特開平7-2 34511号公報には、親水性基を有する樹脂として、 p-ヒドロキシスチレンと (メタ) アクリル酸テトラヒ ドロピラニルや (メタ) アクリル酸t - ブチルとの共重 合体、pーヒドロキシスチレンとpーテトラヒドロピラ ニルオキシカルボニルオキシスチレンやpーtーブトキ シカルボニルオキシスチレンとの共重合体等のpーヒド ロキシスチレン共重合体を含有するレジストに、疎水性 化合物として3-アダマンタンカルボン酸 tーブチルを 配合することにより、露光から露光後の加熱処理までの 引き置き時間による影響が少なくなり、あるいは疎水性 の強い基を含むレジストの場合にも安定したパターニン グが可能となることが開示されている。しかしながら、 特開平7-234511号公報のものを含む従来の多成 分系化学増幅型感放射線性組成物では、特に、ライン・ アンド・スペースパターンの疎密度によるラインパター ンの線幅の変動が大きく、レジストとしての性能面で未 だ満足できない。このような状況の下、集積回路素子に おける微細化の進行と利用分野の拡大に対応しうる技術 開発の観点から、遠紫外線に代表される短波長の放射線 に適応可能で、特に、ライン・アンド・スペースパター ンの疎密度によるラインパターンの線幅の変動が小さ く、かつ放射線に対する透明性、感度、解像度等にも優 れた新たな化学増幅型レジストの開発が強く求められて いる。

[0006]

【発明が解決しようとする課題】本発明の課題は、特に、ライン・アンド・スペースパターンのスペース幅が 広い場合にも、微細なラインパターンを形成でき、しか も放射線に対する透明性、感度、解像度等にも優れた化 学増幅型レジストとして有用な感放射線性樹脂組成物を 提供することにある。

[0007]

î.

【課題を解決するための手段】本発明によると、前記課題は、(A)下記一般式(1)に示す繰り返し単位(I-1)、繰返し単位(I-2)および繰返し単位(I-3)の群から選ばれる少なくとも1種の繰返し単位と、下記一般式(2)に示す繰返し単位(II)とを含有し、酸の作用によりアルカリ可溶性を示すアルカリ不溶性またはアルカリ難溶性の樹脂、(B)感放射線性酸発生剤、並びに(C)式一〇〇〇R9 〔式中、R9 は水素原

子、置換もしくは非置換の炭素数1~20の直鎖状もしくは分岐状のアルキル基、置換もしくは非置換の炭素数3~20の1価の脂環式炭化水素基または一CH。COOR¹⁰(但し、R¹⁰は水素原子、置換もしくは非置換の炭素数1~20の直鎖状もしくは分岐状のアルキル基または置換もしくは非置換の炭素数3~20の1価の脂環式炭化水素基である。)を示す。)で表される基を有する分子量1、000以下の多環式化合物を含有することを特徴とする感放射線性樹脂組成物

[0008]

【化3】

〔一般式(1)において、 R^1 、 R^8 および R^5 は相互に独立に水素原子またはメチル基を示し、 R^2 、 R^4 および R^6 は相互に独立に水素原子または炭素数 $1\sim 4$ の直鎖状もしくは分岐状のアルキル基を示し、Xはメチレン基、酸素原子または硫黄原子を示し、aは $1\sim 5$ の整数である。〕

[0009]

【化4】

【0010】〔一般式(2)において、R7 は水素原子またはメチル基を示し、各R8 は相互に独立に炭素数4~20の1価の脂環式炭化水素基もしくはその誘導体、または炭素数1~4の直鎖状もしくは分岐状のアルキル基を示し、且つR8 の少なくとも1つが該脂環式炭化水素基もしくはその誘導体であるか、あるいは何れか2つのR8 が相互の結合して、それぞれが結合している炭素原子と共に炭素数4~20の2価の脂環式炭化水素基もしくはその誘導体を形成して、残りのR8 が炭素数1~4の直鎖状もしくは分岐状のアルキル基または炭素数4~20の1価の脂環式炭化水素基もしくはその誘導体で

ある。〕によって達成される。

【0011】以下、本発明について詳細に説明する。 樹脂(A)

本発明における(A)成分は、前記一般式(1)に示す繰り返し単位(I-1)、繰返し単位(I-2)および繰返し単位(I-3)の群から選ばれる少なくとも1種の繰返し単位と、前記一般式(2)に示す繰返し単位(II)とを含有し、酸の作用によりアルカリ可溶性を示すアルカリ不溶性またはアルカリ難溶性の樹脂(以下、「樹脂(A)」という。)からなる。ここでいう「アルカリ不溶性またはアルカリ難溶性」とは、樹脂(A)カリ不溶性またはアルカリ難溶性」とは、樹脂(A)を含有する感放射線性樹脂組成物から形成されたレジスト被膜からレジストパターンを形成する際に採用されるアルカリ現像条件下で、当該レジスト被膜の代わりに樹脂(A)のみを用いた被膜を現像した場合に、当該被膜の初期膜厚の50%以上が現像後に残存する性質を意味する。

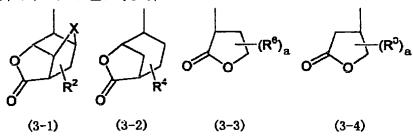
【0012】繰返し単位(1-1) および繰返し単位 (1-2) において、各繰返し単位の主鎖炭素原子に結合しているカルボニルオキシ基は、環中のラクトン基を形成している炭素原子および基 R^2 あるいは基 R^4 が結合している炭素原子以外の任意の炭素原子の位置で結合することができるが、好ましい結合位置は、それぞれ下記式(3-1) あるいは下記式(3-2) に示す位置である。

【0013】また、繰返し単位(I-3)において、該繰返し単位の主鎖炭素原子に結合しているカルボニルオキシ基は、ラクトン基を形成している炭素原子および基 R⁶が結合している炭素原子以外の任意の炭素原子の位

置で結合することができるが、好ましい結合位置は、下記式(3-3)に示す位置(即ち、ラクトン基中のカルボニル基に対して α -位)または式(3-4)に示す位置(即ち、ラクトン基中のカルボニル基に対して β -

Ŧ

位) である。 【0014】 【化5】



【0015】また、繰返し単位(I-1)、繰返し単位(I-2)および繰返し単位(I-3)において、基R 2 、基R 4 および基R 6 は、各繰返し単位中のカルボニルオキシ基が結合している炭素原子およびラクトン基を形成している炭素原子以外の任意の炭素原子の位置で結合することができる。 R^2 、 R^4 および R^6 の炭素数1~4の直鎖状もしくは分岐状のアルキル基としては、例えば、メチル基、エチル基、n-プロピル基、i-プロピル基、n-ブチル基、2-メチルプロピル基、1-メチルプロピル基、1-メチルプロピル基、1-メチルプロピル基、1-メチルプロピル基、1-メチルプロピル基、1-メチルプロピル基、1-メチルプロピル基、1-メチルプロピル基、1-メチルプロピル基、1- とびが好ましい。また、繰返し単位(1-3)におけるaとしては、1または2が好ましい。

【0016】好ましい繰返し単位(I-1)としては、例えば、 R^2 が水素原子であり、主鎖炭素原子に結合しているカルボニルオキシ基が前記式(3-1)に示す位置に結合しており、 R^1 が水素原子であるアクリル系繰返し単位; R^2 が水素原子であり、主鎖炭素原子に結合しているカルボニルオキシ基が前記式(3-1)に示す位置に結合しており、 R^1 がメチル基であるメタクリル系繰返し単位; R^2 がメチル基であり、主鎖炭素原子に結合しているカルボニルオキシ基が前記式(3-1)に示す位置に結合しており、 R^1 が水素原子であるアクリル系繰返し単位; R^2 がメチル基であり、主鎖炭素原子に結合しているカルボニルオキシ基が前記式(3-1)に示す位置に結合しており、 R^1 がメチル基であり、

【0017】また、好ましい繰返し単位(I-2)としては、例えば、R4が水素原子であり、主鎖炭素原子に結合しているカルボニルオキシ基が前記式(3-2)に示す位置に結合しており、R3が水素原子であるアクリル系繰返し単位;R4が水素原子であり、主鎖炭素原子に結合しているカルボニルオキシ基が前記式(3-2)に示す位置に結合しており、R3がメチル基であり、主鎖炭素原子に結合しているカルボニルオキシ基が前記式(3-2)に示す位置に結合しており、R3が水素原子であるアクリル系繰返し単位;R4がメチル基であり、主鎖炭アクリル系繰返し単位;R4がメチル基であり、主鎖炭

素原子に結合しているカルボニルオキシ基が前記式(3-2)に示す位置に結合しており、 R^3 がメチル基であるメタクリル系繰返し単位等を挙げることができる。【0018】また、好ましい繰返し単位(I-3)としては、例えば、 R^6 が水素原子であり、主鎖炭素原子に

結合しているカルボニルオキシ基が前記式(3-3)ま

たは式(3-4)に示す位置に結合しており、 R^5 が水素原子であるアクリル系繰返し単位; R^6 が水素原子であり、主鎖炭素原子に結合しているカルボニルオキシ基が前記式(3-3)または式(3-4)に示す位置に結合しており、 R^5 がメチル基であるメタクリル系繰返し単位; R^6 がメチル基が前記式(3-3)または式(3-4)に示す位置に結合しており、 R^5 が水素原子であるアクリル系繰返し単位; R^6 がメチル基であり、主鎖炭素原子に結合しているカルボニルオキシ基が前記式(3-4)に示す位置に結合しており、 R^6 がメチル基であるメタクリル系繰返し単位等

【0019】本発明において、繰返し単位(I-1)、繰返し単位(I-2)および繰返し単位(I-3)のうち、繰返し単位(I-1)および繰返し単位(I-2)が好ましく、特に好ましくは繰返し単位(I-1)、繰返し単位(I-1)、繰返し単位(I-2)および繰返し単位(I-3)は、それぞれ単独でまたは2種以上が存在することができる。繰返し単位(I-1)、繰返し単位(I-1)、繰返し単位(I-1)、繰返し単位(I-1)、繰返し単位(I-1)、繰返し単位(I-1)、繰返し単位(I-1)、

を挙げることができる。

【0020】次に、繰返し単位(II)において、R⁸ の 炭素数4~20の1価の脂環式炭化水素基、および何れ か2つのR⁸ が相互に結合して形成した炭素数4~20 の2価の脂環式炭化水素基としては、例えば、ノルボルナン、トリシクロデカン、テトラシクロドデカン、アダマンタンや、シクロブタン、シクロペンタン、シクロペキサン、シクロヘプタン、シクロイクタン等のシクロアルカン類等に由来する脂環族環からなる基;これらの脂環族環からなる基を、例えば、メチル基、エチル基、n

ーフロビル基、エーブロビル基、エーブチル基、2ーメチルプロビル基、1・メチルプロビル基、も・ブチル基等の炭素数1~4の直鎖状、分岐状または環状のアルキル基の1種以上あるいは1個以上で置換した基等を挙げることができる。これらの1個または2個の脂環式炭化水素基のうち、ノルボルナン、トリシクロデカン、テトラシクロドデカンまたはアダマンタンに由来する脂環族環からなる基や、これらの脂環族環からなる基を前記アルキル基で置換した基等が好ましい。

ŝ

【0021】また、前記1価または2価の脂環式炭化水 素基の誘導体としては、例えば、ヒドロキシル基;カル ボキシル基;オキソ基(即ち、=〇基);ヒドロキシメ チル基、1-ヒドロキシエチル基、2-ヒドロキシエチ ル基、1-ヒドロキシプロピル基、2-ヒドロキシプロ ピル基、3-ヒドロキシプロピル基、1-ヒドロキシブ チル基、2-ヒドロキシブチル基、3-ヒドロキシブチ ル基、4-ヒドロキシブチル基等の炭素数1~4のヒド ロキシアルキル基:メトキシ基、エトキシ基、n-プロ ポキシ基、iープロポキシ基、nーブトキシ基、2ーメ チルプロポキシ基、1ーメチルプロポキシ基、セーブト キシ基等の炭素数1~4のアルコキシル基:シアノ基: シアノメチル基、2ーシアノエチル基、3ーシアノプロ ピル基、4ーシアノブチル基等の炭素数2~5のシアノ アルキル基等の置換基を1種以上あるいは1個以上有す る基を挙げることができる。これらの置換基のうち、ヒ ドロキシル基、カルボキシル基、ヒドロキシメチル基。 シアノ基、シアノメチル基等が好ましい。

 $\begin{array}{cccc}
\dot{C} = O & \dot{C} = O \\
O & O$

【0022】また、R®の炭素数1~1の直鎖状もしくは分岐状のアルキル基としては、例えば、メチル基、エチル基、ローブロヒル基、ローブチル基、2-メチルブロビル基、1-メチルプロビル基、Lーブチル基等を挙げることができる。これらのアルキル基のうち、特に、メチル基、エチル基等が好ましい。

【 0 0 2 3 】繰返し単位(II)における基一COOC (R°)。は、酸の作用により解離してカルボキシル基を形成する酸解離性基をなしている。以下では、この基を酸解離性基(i)という。好ましい酸解離性基(i)の具体例としては、セーブトキシカルボニル基や、下記式(i-1)~(i-49)の基等を挙げることができる。

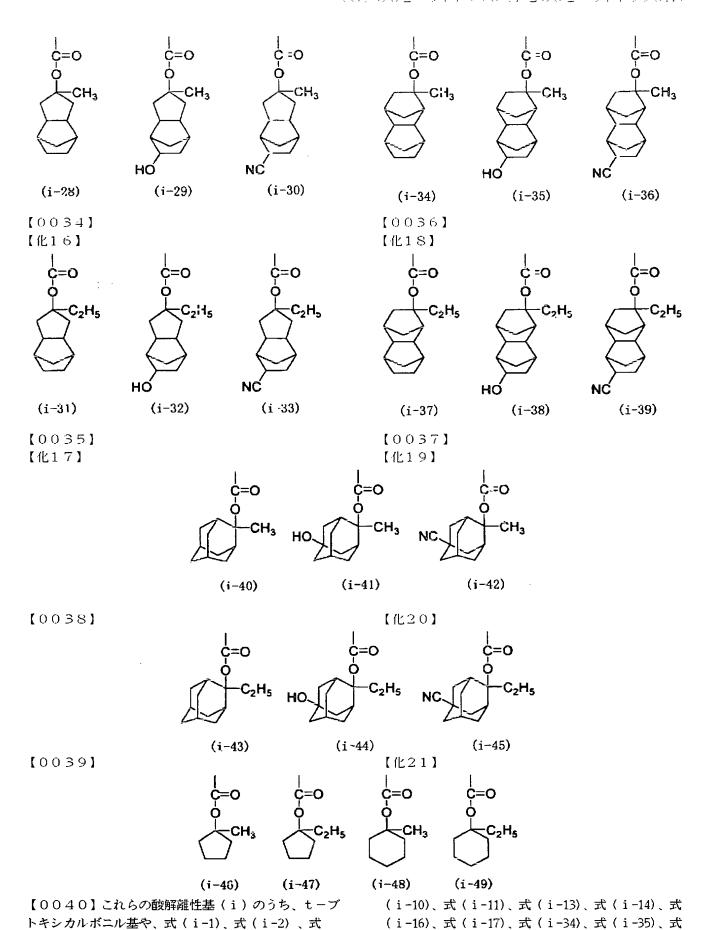
[0024]

【化6】

【0025】 【化7】

[0027]

【0026】 【化8】



(i-40)、式(i-41)、式(i-48)または式(i-49)の基等が好ましい。樹脂(A)において、繰返し単位(II)は、単独でまたは2種以上が存在することができる。繰返し単位(II)は、対応する(メタ)アクリル酸エステルに由来する繰返し単位である。

【0041】樹脂(A)は、繰返し単位(I-1)、繰 返し単位(I-2)、繰返し単位(I-3)および繰返 し単位(II)以外の繰返し単位(以下、「他の繰返し単 位」という。)を1種以上有することができる。他の繰 返し単位を与える重合性不飽和単量体としては、例え ば、(メタ)アクリル酸ノルボルニル、(メタ)アクリ ル酸イソボルニル、(メタ)アクリル酸トリシクロデカ ニル、(メタ)アクリル酸テトラシクロデカニル、(メ タ) アクリル酸ジシクロペンテニル、(メタ) アクリル 酸アダマンチル、(メタ)アクリル酸3-ヒドロキシア ダマンチル、(メタ)アクリル酸アダマンチルメチル等 の有橋式炭化水素骨格を有する(メタ)アクリル酸エス テル類: (メタ) アクリル酸カルボキシノルボルニル、 (メタ)アクリル酸カルボキシトリシクロデカニル、 (メタ) アクリル酸カルボキシテトラシクロデカニル等 の不飽和カルボン酸の有橋式炭化水素骨格を有するカル ボキシル基含有エステル類;

【0042】 ノルボルネン (即ち、 ビシクロ[2.2. 1] ヘプトー2ーエン)、5ーメチルビシクロ[2. 2.1]ヘプト-2-エン、5-エチルビシクロ[2. 2.1]ヘプトー2ーエン、5ーnープロピルビシクロ [2.2.1]ヘプトー2ーエン、5ーnーブチルビシ クロ[2.2.1]ヘプト-2-エン、5-n-ペンチ ルビシクロ[2.2.1]ヘプト-2-エン、5-n-ヘキシルビシクロ[2.2.1]ヘプト-2-エン、5 ーヒドロキシビシクロ[2.2.1]ヘプトー2ーエ ン、5-ヒドロキシメチルビシクロ[2.2.1]ヘプ トー2-エン、テトラシクロ $[4.4.0.1^{2.5}.1]$ 7,10]ドデカー3ーエン、8ーメチルテトラシクロ [4.4.0.1 2,5 .1 7,10]ドデカー3ーエン、8 -x+xドデカー3-エン、8-n-プロピルテトラシクロ [4.4.0.1 2,5 .1 7,10]ドデカー3ーエン、8 -n-7 + N-7 + N-77.10]ドデカー3ーエン、8-n-ペンチルテトラシク ロ $[4.4.0.1^{2.5}.1^{7.10}]$ ドデカー3ーエン、 8-n-ヘキシルテトラシクロ $[4.4.0.1^{2,5}]$. 17.10]ドデカー3-エン、8-ヒドロキシテトラシク ロ $[4.4.0.1^{2.5}.1^{7.10}]$ ドデカー3ーエン、 8-ヒドロキシメチルテトラシクロ [4.4.0.1] ^{2,5} . 1^{7,10}]ドデカー3ーエン、

【0043】8-フルオロテトラシクロ[4.4.0. $1^{2,5}$. $1^{7,10}$ 】ドデカー3-エン、8-フルオロメチルテトラシクロ[4.4.0. $1^{2,5}$. $1^{7,10}$ 】ドデカー3-エン、8-ジフルオロメチルテトラシクロ[4.

4. 0. 1^{2,5} . 1^{7,10}]ドデカー3ーエン、8ートリ フルオロメチルテトラシクロ $\{4, 4, 0, 1^{2,5}, 1\}$ 7,10]ドデカー3ーエン、8ーペンタフルオロエチルテ トラシクロ[$4.4.0.1^{2.5}.1^{7.10}$]ドデカー3 ーエン、8,8ージフルオロテトラシクロ[4.4. 0. $1^{2,5}$. $1^{7,10}$]ドデカー3ーエン、8,9ージフ ルオロテトラシクロ[4.4.0.12,5.17,10]ド デカー3-エン、8,8-ピス(トリフルオロメチル) テトラシクロ[4. 4. 0. 1^{2,5} . 1^{7,10}]ドデカー 3-エン、8、9-ビス(トリフルオロメチル)テトラ シクロ(4.4.0.12,5.17,10)ドデカー3ーエ ン、8-メチル-8-トリフルオロメチルテトラシクロ [$4.4.0.1^{2,5}.1^{7,10}$] \ddot{r} \ddot{r} \ddot{r} \ddot{r} \ddot{r} \ddot{r} 【0044】8,8,9-トリフルオロテトラシクロ[$4.4.0.1^{2,5}.1^{7,10}$] \ddot{r} \ddot{r} \ddot{r} \ddot{r} \ddot{r} \ddot{r} \ddot{r} 8,9-トリス(トリフルオロメチル)テトラシクロ(4.4.0. $1^{2,5}$. $1^{7,10}$]ドデカー3ーエン、8, 8, 9, 9 - テトラフルオロテトラシクロ(4.4. $0.1^{2,5}.1^{7,10}$] \ddot{r} \ddot{r} 9-テトラキス (トリフルオロメチル) テトラシクロ[$4.4.0.1^{2.5}.1^{7.10}$] \ddot{r} \ddot{r} \ddot{r} \ddot{r} \ddot{r} \ddot{r} \ddot{r} \ddot{r} 8-ジフルオロー9,9-ビス(トリフルオロメチル) テトラシクロ[4.4.0.1^{2,5} .1^{7,10}]ドデカー 3-エン、8,9-ジフルオロ-8,9-ビス(トリフ ルオロメチル) テトラシクロ $[4.4.0.1^{2,5}.1]$ 7,10]ドデカー3ーエン、8,8,9ートリフルオロー 9-トリフルオロメチルテトラシクロ[4.4.0.1] ^{2,5} . 1^{7,10}]ドデカー3ーエン、8,8,9ートリフ ルオロー9ートリフルオロメトキシテトラシクロ[4. $4.0.1^{2,5}.1^{7,10}$] \ddot{r} \ddot{r} \ddot{r} \ddot{r} \ddot{r} 【0045】8、8、9ートリフルオロー9ーペンタフ ルオロプロポキシテトラシクロ[$4.4.0.1^{2,5}$. 17.10]ドデカー3ーエン、8ーフルオロー8ーペンタ フルオロエチルー9、9ービス(トリフルオロメチル) テトラシクロ[4 . 4 . 0 . 1^{2,5} . 1^{7,10}]ドデカー 3-エン、8、9-ジフルオロー8-ヘプタフルオロイ ソプロピル-9-トリフルオロメチルテトラシクロ($4.4.0.1^{2,5}.1^{7,10}$]ドデカー3ーエン、8ー クロロー8,9,9ートリフルオロテトラシクロ[4. 4. $0.1^{2,5}.1^{7,10}$]ドデカー3ーエン、8,9ー ジクロロ-8,9-ビス(トリフルオロメチル)テトラ シクロ[4.4.0.12,5.17,10]ドデカー3ーエ ン、8-(2',2',2'-トリフルオロカルボエト キシ) テトラシクロ[4.4.0.12.5.17.10]ド デカー3ーエン、8ーメチルー8ー(2'、2'、2' ートリフルオロカルボエトキシ)テトラシクロ[4. 4. $0.1^{2,5}$. $1^{7,10}$]ドデカー3ーエン、 【0046】ジシクロペンタジエン、トリシクロ[5. 2. 1. $0^{2,6}$] デカー8ーエン、トリシクロ[5. 2. 1. $0^{2,6}$] $\ddot{r}h-3-x\nu$, hy>0 [4.

1. 0. 1^{2,5}] ウンデカー3ーエン、トリシクロ[6. 2. 1. 0^{1,8}] ウンデカー9ーエン、トリシクロ[6. 2. 1. 0^{1,8}] ウンデカー4ーエン、テトラシクロ[4. 4. 0. 1^{2,5}. 1^{7,10}. 0^{1,6}] ドデカー3ーエン、8ーメチルテトラシクロ[4. 4. 0. 1^{2,5}. 1^{7,10}. 0^{1,6}] ドデカー3ーエン、8ーエチリデンテトラシクロ[4. 4. 0. 1^{2,5}. 1^{7,12}]ドデカー3ーエン、8ーエチリデンテトラシクロ[4. 4. 0. 1^{2,5}. 1^{7,10}. 0^{1,6}] ドデカー3ーエン、ペンタシクロ[6. 5. 1. 1^{3,6}. 0^{2,7}. 0^{3,13}]ペンタデカー4ーエン、ペンタシクロ[7. 4. 0. 1^{2,5}. 1^{3,12}. 0^{3,13}]ペンタデカー3ーエン等の有橋式炭化水素骨格を有する他の単官能性単量体:

【0047】(メタ)アクリル酸メチル、(メタ)アクリル酸エチル、(メタ)アクリル酸 nープロピル、(メタ)アクリル酸 nープロピル、(メタ)アクリル酸 2ーメチルプロピル、(メタ)アクリル酸 2ーヒドロキシエチル、(メタ)アクリル酸 2ーヒドロキシプロピル、(メタ)アクリル酸シクロプロピル、(メタ)アクリル酸シクロプロピル、(メタ)アクリル酸シクロペンチル、(メタ)アクリル酸シクロペキシル、(メタ)アクリル酸 2ーシクロペンチルオキシカルボニルエチル、(メタ)アクリル酸 2ーシクロペンチルオキシカルボニルエチル、(メタ)アクリル酸 2ーシクロペンチルオキシカルボニルエチル、(メタ)アクリル酸 2ー(4ーメトキシシクロペキシル)オキシカルボニルエチル等の有橋式炭化水素骨格をもたない(メタ)アクリル酸エステル類;

【0048】 α -ヒドロキシメチルアクリル酸メチル、 α ーヒドロキシメチルアクリル酸エチル、 α ーヒドロキ シメチルアクリル酸n-プロピル、α-ヒドロキシメチ ルアクリル酸ηーブチル等のαーヒドロキシメチルアク リル酸エステル類: (メタ) アクリロニトリル、αーク ロロアクリロニトリル、クロトンニトリル、マレインニ トリル、フマロニトリル、メサコンニトリル、シトラコ ンニトリル、イタコンニトリル等の不飽和ニトリル化合 物; (メタ) アクリルアミド、N, N-ジメチル (メ タ) アクリルアミド、クロトンアミド、マレインアミ ド、フマルアミド、メサコンアミド、シトラコンアミ ド、イタコンアミド等の不飽和アミド化合物; N-(メ タ) アクリロイルモルホリン、N-ビニル $-\epsilon$ ーカプロ ラクタム、Nービニルピロリドン、ビニルピリジン、ビ ニルイミダゾール等の他の含窒素ビニル 化合物; (メ タ)アクリル酸、クロトン酸、マレイン酸、無水マレイ ン酸、フマル酸、イタコン酸、無水イタコン酸、シトラ コン酸、無水シトラコン酸、メサコン酸等の不飽和カル ボン酸(無水物)類;(メタ)アクリル酸2ーカルボキ シエチル、(メタ)アクリル酸2-カルボキシプロピ ル、(メタ)アクリル酸3-カルボキシプロピル、(メ タ)アクリル酸4-カルボキシブチル、(メタ)アクリ ル酸4-カルボキシシクロヘキシル等の不飽和カルボン 酸の有橋式炭化水素骨格をもたないカルボキシル基含有 エステル類:

 $[0019]\alpha - (xy)$ アクリロイルオキシー $\beta - x$ トキシカルボニルー アーブチロラクトン、αー (メタ) アクリロイルオキシーβーエトキシカルボニルーァーブ チロラクトン、 α ー (メタ) アクリロイルオキシー β ー n-プロボキシカルボニルーγ-ブチロラクトン、α-(メタ) アクリロイルオキシーβーiープロボキシカル ボニルーアーブチロラクトン、αー(メタ)アクリロイ ルオキシーβ-n-ブトキシカルボニルーγ-ブチロラ クトン、αー(メタ)アクリロイルオキシーβー(2-メチルプロボキシ)カルボニルーァーブチロラクトン、 ロポキシ) カルボニルーγーブチロラクトン、αー(メ **タ)アクリロイルオキシーβーt-ブトキシカルボニル** - γ-ブチロラクトン、α- (メタ) アクリロイルオキ シーβーシクロヘキシルオキシカルボニルー γーブチロ ラクトン、 $\alpha - (メタ)$ アクリロイルオキシ $-\beta - (4$ ー t ーブチルシクロヘキシルオキシ)カルボニルーテー ブチロラクトン、 α - (メタ) アクリロイルオキシー β ーフェノキシカルボニルーァーブチロラクトン、αー (メタ) アクリロイルオキシーβー(1-エトキシエト キシ)カルボニルーγーブチロラクトン、αー(メタ) アクリロイルオキシーβ-(1-シクロヘキシルオキシ エトキシ) カルボニルーァーブチロラクトン、αー(メ タ)アクリロイルオキシーβ-t-ブトキシカルボニル メトキシカルボニルー γ - ブチロラクトン、α - (メ タ) アクリロイルオキシー βーテトラヒドロフラニルオ キシカルボニルーナーブチロラクトン、αー(メタ)ア クリロイルオキシーβーテトラヒドロピラニルオキシカ ルボニルーアーブチロラクトン、

 $【0050】 \alpha - \lambda$ トキシカルボニルー β ー $(\lambda \beta)$ ア クリロイルオキシーケーブチロラクトン、αーエトキシ カルボニルーβー (メタ) アクリロイルオキシーアーブ チロラクトン、αーπープロボキシカルボニルーβー (メタ) アクリロイルオキシー γ ーブチロラクトン、 α ーiープロポキシカルボニルーβー(メタ)アクリロイ ルオキシーアープチロラクトン、α-n-ブトキシカル ボニルーβー(メタ) アクリロイルオキシーァーブチロ ラクトン、αー(2ーメチルプロポキシ)カルボニルー ン、α-(1-メチルプロポキシ)カルボニル-β-(メタ)アクリロイルオキシーァーブチロラクトン、α -t-ブトキシカルボニルーβー(メタ)アクリロイル オキシーァーブチロラクトン、αーシクロヘキシルオキ シカルボニルーβー (メタ) アクリロイルオキシーγー ブチロラクトン、α-(4-t-ブチルシクロヘキシル オキシ)カルボニルーβー(メタ)アクリロイルオキシ $-\gamma$ -ブチロラクトン、 α -フェノキシカルボニル $-\beta$ (メタ)アクリロイルオキシーァーブチロラクトン、

β) Pクリロイルオキシーγ – ブチロラクトン、α – $(1-\nu)$ – (メタ) アクリロイルオキシーγーブチロラクトン。 α-t-ブトキシカルボニルメトキシカルボニル-β-(メタ) アクリロイルオキシーγ-ブチロラクトン、α ーテトラヒドロフラニルオキシカルボニルーβー (メ タ)アクリロイルオキシーγーブチロラクトン、αーテ トラヒドロピラニルオキシカルボニル-β-(メタ)ア クリロイルオキシーァーブチロラクトン等の酸解離性基 を有する(メタ)アクリロイルオキシラクトン化合物; **【0051】αー(メタ)アクリロイルオキシーβーフ** ルオローアーブチロラクトン、αー(メタ)アクリロイ ルオキシー β ーヒドロキシー γ ーブチロラクトン、 α ー (メタ) アクリロイルオキシー βーメチルー γーブチロ ラクトン、 α - (メタ) アクリロイルオキシー β - エチ ルーrーブチロラクトン、 α ー (メタ) アクリロイルオ $+ \nu - \beta$, $\beta - \nu \times + \nu - \gamma - \nu \times + \nu = 0$ (メタ)アクリロイルオキシーβーメトキシーγーブチ ロラクトン、 α – フルオロ – β – (メタ) アクリロイル オキシー γ ーブチロラクトン、 α ーヒドロキシー β ー (メタ) アクリロイルオキシー γープチロラクトン、α ーメチルーβー (メタ) アクリロイルオキシーγーブチ ロラクトン、αーエチルーβー (メタ) アクリロイルオ キシーアーブチロラクトン、α、αージメチルーβー (メタ) アクリロイルオキシー γ ープチロラクトン、 α - \mathbf{x} \mathbf{h} + \mathbf{h} - \mathbf チロラクトン、αー(メタ)アクリロイルオキシーβー メバロノラクトン等の酸解離性基をもたない (メタ) ア クリロイルオキシラクトン化合物:前記不飽和カルボン 酸類あるいは前記不飽和カルボン酸の有橋式炭化水素骨 格をもたないカルボキシル基含有エステル類のカルボキ シル基を、下記する酸解離性基(i)に変換した化合物 等の単官能性単量体や、

【0052】1,2-アダマンタンジオールジ(メタ)アクリレート、1,3-アダマンタンジオールジ(メタ)アクリレート、1,4-アダマンタンジオールジ(メタ)アクリレート、トリシクロデカニルジメチロールジ(メタ)アクリレート等の有橋式炭化水素骨格を有する多官能性単量体;

【0053】メチレングリコールジ(メタ)アクリレート、エチレングリコールジ(メタ)アクリレート、プロピレングリコールジ(メタ)アクリレート、1,6-ヘキサンジオールジ(メタ)アクリレート、2,5-ジメチル-2,5-ヘキサンジオールジ(メタ)アクリレート、1,8-オクタンジオールジ(メタ)アクリレート、1,9-ノナンジオールジ(メタ)アクリレート、1,4-ビス(2-ヒドロキシプロピル)ベンゼンジ(メタ)アクリレート、1,3-ビス(2-ヒドロキシプロピル)ベンゼンジ(メタ)アクリレート等の有橋式

炭化水素骨格をもたない多官能性単量体等の多官能性単 量体を挙げることができる。

【0054】樹脂(A)において、繰返し単位(I-1)、繰返し単位(I-2)および繰返し単位(I-3) の合計含有率は、全繰返し単位に対して、通常、1 0~80モル%、好ましくは20~70モル%、さらに 好ましくは30~70モル%である。この場合、前記合 計含有率が10モル%未満では、レジストとしたときの 現像性や基板への接着性が低下する傾向があり、一方8 0モル%を超えると、レジストとしての解像度が低下す る傾向がある。また、繰返し単位(II)の含有率は、全 繰返し単位に対して、通常、10~80モル%、好まし くは20~70モル%、さらに好ましくは20~60モ ル%である。この場合、繰返し単位(II)の含有率が1 0モル%未満では、レジストとしての解像度が低下する 傾向があり、一方80モル%を超えると、レジストとし たとき現像性が低下したり、スカムが発生しやすくなる 傾向がある。また、他の繰返し単位の含有率は、全繰返 し単位に対して、通常、50モル%以下、好ましくは4 0モル%以下である。

【0055】樹脂(A)は、例えば、その各繰返し単位 に対応する重合性不飽和単量体を、ヒドロパーオキシド 類、ジアルキルパーオキシド類、ジアシルパーオキシド 類、アゾ化合物等のラジカル重合開始剤を使用し、必要 に応じて連鎖移動剤の存在下、適当な溶媒中で重合する ことにより製造することができる。前記重合に使用され る溶媒としては、例えば、nーペンタン、nーヘキサ ン、nーヘプタン、n-オクタン、n-ノナン、n-デ カン等のアルカン類;シクロヘキサン、シクロヘプタ ン、シクロオクタン、デカリン、ノルボルナン等のシク 「ロアルカン類;ベンゼン、トルエン、キシレン、エチル ベンゼン、クメン等の芳香族炭化水素類;クロロブタン 類、プロモヘキサン類、ジクロロエタン類、ヘキサメチ レンジブロミド、クロロベンゼン等のハロゲン化炭化水 素類;酢酸エチル、酢酸nーブチル、酢酸iーブチル、 プロピオン酸メチル等の飽和カルボン酸エステル類;メ チルエチルケトン、メチルイソブチルケトン、2-ヘプ タノン等のケトン類;テトラヒドロフラン、ジメトキシ エタン類、ジエトキシエタン類等のエーエル類等を挙げ ることができる。これらの溶媒は、単独でまたは2種以 上を混合して使用することができる。また、前記重合に おける反応温度は、通常、40~120℃、好ましくは 50~90℃であり、反応時間は、通常、1~48時 間、好ましくは1~24時間である。

【0056】樹脂(A)のゲルパーミエーションクロマトグラフィ(GPC)によるポリスチレン換算重量平均分子量(以下、「Mw」という。)は、通常、3,000~30,000、好ましくは5,000~30,000、さらに好ましくは5,000~20,000である。この場合、樹脂(A)のMwが3,000未満で

は、レジストとしたときの耐熱性が低下する傾向があり、一方30、000を超えると、レジストとしたときの現像性が低下する傾向がある。また、樹脂(A)のMwとゲルパーミエーションクロマトグラフィ(GPC)によるポリスチレン換算数平均分予量(以下、「Mn」という。)との比(Mw Mn)は、通常、1~5、好ましくは1~3である。なお、樹脂(A)は、ハロゲン、金属等の不純物が少ないほど好ましく、それにより、レジストとしたときの感度、解像度、プロセス安定性、パターン形状等をさらに改善することができる。樹脂(A)の精製法としては、例えば、水洗、液々抽出等の化学的精製法や、これらの化学的精製法と限外ろ過、遠心分離等の物理的精製法との組み合わせ等を挙げることができる。

【 0 0 5 7 】酸発生剤 (B)

本発明における(B)成分は、露光により酸を発生する 感放射線性酸発生剤化合物(以下、「酸発生剤(B)」 という。)からなる。酸発生剤(B)としては、例え ば、オニウム塩化合物、ハロゲン含有化合物、ジアゾケ トン化合物、スルホン化合物、スルホン酸化合物等を挙 げることができる。以下に、これらの酸発生剤(B)の 例を挙げる。

オニウム塩化合物:オニウム塩化合物としては、例え ば、ヨードニウム塩、スルホニウム塩(チオフェニウム 塩を含む。)、ホスホニウム塩、ジアゾニウム塩、ピリ ジニウム塩等を挙げることができる。好ましいオニウム 塩化合物としては、例えば、ジフェニルヨードニウムト リフルオロメタンスルホネート、ジフェニルヨードニウ ムノナフルオローカーブタンスルホネート、ジフェニル ヨードニウムパーフルオロー n - オクタンスルホネー ト、ビス(4-t-ブチルフェニル) ヨードニウムトリ フルオロメタンスルホネート、ビス (4-t-ブチルフ ェニル) ヨードニウムノナフルオローローブタンスルホ ネート、ビス(4-t-ブチルフェニル)ヨードニウム パーフルオローローオクタンスルホネート、トリフェニ ルスルホニウムトリフルオロメタンスルホネート、トリ フェニルスルホニウムノナフルオローエーブタンスルホ ネート、トリフェニルスルホニウムパーフルオローn-オクタンスルホネート、トリフェニルスルホニウム 1 0-カンファースルホネート、シクロヘキシル・2-オ キソシクロヘキシル・メチルスルホニウムトリフルオロ メタンスルホネート、ジシクロヘキシル・2ーオキソシ クロヘキシルスルホニウムトリフルオロメタンスルホネ ート、2-オキソシクロヘキシルジメチルスルホニウム トリフルオロメタンスルホネート、1-(3,5-ジメ チルー4ーヒドロキシフェニル)テトラヒドロチオフェ ニウムノナフルオロー n ー ブタンスルホネート、1 ー (3, 5ージメチルー4ーヒドロキシフェニル) テトラ ヒドロチオフェニウムパーフルオローn-オクタンスル ホネート、4-メチルフェニル-1-テトラヒドロチオ

【0058】ハロゲン含有化合物:ハロゲン含有化合物 としては、例えば、ハロアルキル基含有炭化水素化合 物、ハロアルキル基含有複素環式化合物等を挙げること ができる。好ましいハロゲン含有化合物としては、例え ば、フェニルビス(トリクロロメチル)ーsートリアジ ン、4-メトキシフェニルビス(トリクロロメチル)s-トリアジン、1-ナフチルビス(トリクロロメチ) ル)-s-トリアジン等の(トリクロロメチル)-s-トリアジン誘導体や、1、1-ビス(4-クロロフェニ ル)-2,2,2-トリクロロエタン等を挙げることが できる。ジアゾケトン 化合物:ジアゾケトン 化合物とし ては、例えば、1.3-ジケト-2-ジアゾ化合物、ジ アゾベンゾキノン化合物、ジアゾナフトキノン化合物等 を挙げることができる。好ましいジアゾケトンとして は、例えば、1,2-ナフトキノンジアジドー4-スル ホニルクロリド、1,2-ナフトキノンジアジドー5-スルホニルクロリド、2, 3, 4, 4' -テトラヒドロ キシベンゾフェノンの1、2-ナフトキノンジアジドー 4-スルホン酸エステルまたは1,2-ナフトキノンジ アジドー5ースルホン酸エステル、1、1,1ートリス (4-ヒドロキシフェニル)エタンの1,2-ナフトキ ノンジアジドー4ースルホン酸エステルまたは1,2-ナフトキノンジアジドーラースルホン酸エステル等を挙 げることができる。

【0059】スルホン化合物:スルホン化合物としては、例えば、 β -ケトスルホン、 β -スルホニルスルホンや、これらの化合物の α -ジアゾ化合物等を挙げることができる。好ましいスルホン化合物としては、例えば、4-トリスフェナシルスルホン、メシチルフェナシルスルホン、ビス(フェニルスルホニル)メタン等を挙げることができる。

スルホン酸化合物:スルホン酸化合物としては、例えば、アルキルスルホン酸エステル、アルキルスルホン酸イミド、ハロアルキルスルホン酸エステル、アリールスルホン酸エステル、イミノスルホネート等を挙げること

ができる。好ましいスルホン酸化合物としては、例え ば、ベンゾイントシレート、ピロガロールのトリス(ト リフルオロメタンスルホネート)、ニトロベンジルー 9,10-ジエトキシアントラセン-2-スルホネー ト、トリフルオロメタンスルホニルビシクロ[2.2. 1]ヘプトー5ーエンー2, 3ージカルボジイミド、ノ ナフルオロー n ー ブタンスルホニルビシクロ[2.2. 1]ヘプトー5ーエンー2, 3ージカルボジイミド、パ ーフルオロー n - オクタンスルホニルビシクロ[2. 2.1]ヘプトー5ーエンー2,3ージカルボジイミ ド、N-ヒドロキシスクシイミドトリフルオロメタンス ルホネート、N-ヒドロキシスクシイミドノナフルオロ -n-ブタンスルホネート、N-ヒドロキシスクシイミ ドパーフルオロー n ーオクタンスルホネート、1.8-ナフタレンジカルボン酸イミドトリフルオロメタンスル ホネート、1,8-ナフタレンジカルボン酸イミドノナ フルオローnーブタンスルホネート、1,8ーナフタレ ンジカルボン酸イミドパーフルオローn-オクタンスル ホネート等を挙げることができる。

【0060】これらの酸発生剤(B)のうち、ジフェニ ルヨードニウムトリフルオロメタンスルホネート、ジフ ェニルヨードニウムノナフルオローn-ブタンスルホネ ート、ジフェニルヨードニウムパーフルオローn-オク タンスルホネート、ビス (4-t-ブチルフェニル) ヨ ードニウムトリフルオロメタンスルホネート、ビス(4 ー t ー ブチルフェニル) ヨードニウムノナフルオロー n ーブタンスルホネート、ビス(4-t-ブチルフェニ ル) ヨードニウムパーフルオロ-n-オクタンスルホネ ート、トリフェニルスルホニウムトリフルオロメタンス ルホネート、トリフェニルスルホニウムノナフルオロー n-ブタンスルホネート、トリフェニルスルホニウムパ ーフルオローn-オクタンスルホネート、シクロヘキシ ル・2-オキソシクロヘキシル・メチルスルホニウムト リフルオロメタンスルホネート、ジシクロヘキシル・2 ーオキソシクロヘキシルスルホニウムトリフルオロメタ ンスルホネート、2ーオキソシクロヘキシルジメチルス ルホニウムトリフルオロメタンスルホネート、4-n-ブトキシー1ーナフチルテトラヒドロチオフェニウムノ ナフルオロー n - ブタンスルホネート、4 - n - ブトキ シー1ーナフチルテトラヒドロチオフェニウムパーフル

【0061】トリフルオロメタンスルホニルビシクロ[2.2.1]ヘプトー5ーエンー2、3ージカルボジイミド、ノナフルオローnーブタンスルホニルビシクロ[2.2.1]ヘプトー5ーエンー2、3ージカルボジイミド、パーフルオローnーオクタンスルホニルビシクロ[2.2.1]ヘプトー5ーエンー2、3ージカルボジイミド、Nーヒドロキシスクシイミドトリフルオロメタンスルホネート、Nーヒドロキシスクシオローnーブタンスルホネート、Nーヒドロキシスクシ

イミドパーフルオロー n ーオクタンスルホネート、1,8ーナフタレンジカルボン酸イミドトリフルオロメタンスルホネート等が好ましい。前記酸発生剤(B)は、単独でまたは2種以上を混合して使用することができる。【0062】本発明における酸発生剤(B)の使用量は、レジストとしての感度および現像性を確保する観点から、樹脂(A)100重量部に対して、通常、0.1~20重量部、好ましくは0.5~10重量部である。この場合、酸発生剤(B)の使用量が0.1重量部未満では、感度および現像性が低下する傾向があり、一方20重量部を超えると、放射線に対する透明性が低下して、矩形のレジストパターンを得られ難くなる傾向がある。

【0063】多環式化合物(C)

本発明における(C)成分は、式一COOR⁹ 〔式中、R⁹ は水素原子、置換もしくは非置換の炭素数1~20の直鎖状もしくは分岐状のアルキル基、置換もしくは非置換の炭素数3~20の1価の脂環式炭化水素基または一CH₂ COOR¹⁰ (但し、R¹⁰は水素原子、置換もしくは非置換の炭素数1~20の直鎖状もしくは分岐状のアルキル基または置換もしくは非置換の炭素数3~20の1価の脂環式炭化水素基である。)を示す。〕で表される基を有する分子量1,000以下の多環式化合物(以下、「多環式化合物(C)」という。)からなる。多環式化合物(C)において、式一COOR⁹ で表される基が複数存在するとき、各R⁹ は相互に同一でも異なってもよい。

【0064】多環式化合物(C)において、R⁹ の置換 もしくは非置換の炭素数1~20のアルキル基として は、例えば、メチル基、エチル基、n-プロピル基、i ープロピル基、nーブチル基、2-メチルプロピル基、 1-メチルプロピル基、セーブチル基、n-ペンチル 基、n-ヘキシル基、n-ヘプチル基、n-オクチル 基、nーデシル基、nードデシル基、nーテトラデシル 基、n-ヘキサデシル基、n-オクタデシル基、n-エ イコシル基、シクロペンチル基、シクロヘキシル基、シ クロオクチル基等の直鎖状、分岐状もしくは環状の非置 換アルキル基;これらの非置換アルキル基を、ヒドロキ シル基;カルボキシル基;オキソ基;ヒドロキシメチル 基、ヒドロキシエチル基、1-ヒドロキシプロピル基、 2-ヒドロキシプロピル基、3-ヒドロキシプロピル 基、1-ヒドロキシブチル基、2-ヒドロキシブチル 基、3-ヒドロキシブチル基、4-ヒドロキシブチル基 等の炭素数1~4のヒドロキシアルキル基:メトキシ 基、エトキシ基、nープロポキシ基、iープロポキシ 基、n-ブトキシ基、2-メチルプロポキシ基、1-メ チルプロポキシ基、セーブトキシ基等の炭素数1~4の アルコキシル基;シアノメチル基、2-シアノエチル 基、3-シアノプロピル基、4-シアノブチル基等の炭 素数2~5のシアノアルキル基等の置換基を1種以上あ

るいは1個以上有する基を挙げることができる。

【0065】また、R®の置換もしくは非置換の炭素数 3~20の1価の脂環式炭化水素基としては、例えば、 ノルボルナン、トリシクロデカン、テトラシクロドデカ ン、アダマンタンや、シクロブタン、シクロベンタン、 シクロヘキサン、シクロヘプタン、シクロオクタン等の シクロアルカン類等に由来する非置換の脂環族環からな る基:これらの非置換の脂環族環からなる基を、ヒドロ キシル基:カルボキシル基:オキソ基:ヒドロキシメチ ル基、ヒドロキシエチル基、1-ヒドロキシブロピル 基、2-ヒドロキシプロピル基、3-ヒドロキシプロピ ル基、1-ヒドロキシブチル基、2-ヒドロキシブチル 基、3-ヒドロキシブチル基、4-ヒドロキシブチル基 等の炭素数1~4のヒドロキシアルキル基:メトキシ 基、エトキシ基、nープロポキシ基、iープロポキシ 基、nーブトキシ基、2-メチルプロポキシ基、1-メ チルプロポキシ基、セーブトキシ基等の炭素数1~4の アルコキシル基:シアノメチル基、2-シアノエチル 基、3-シアノプロビル基、4-シアノブチル基等の炭 素数2~5のシアノアルキル基等の置換基を1種以上あ るいは1個以上有する基を挙げることができる。

【0066】また、 R^{10} の置換もしくは非置換の炭素数 $1\sim20$ の直鎖状もしくは分岐状のアルキル基および置換もしくは非置換の炭素数 $3\sim20$ の1 価の脂環式炭化水素基としては、例えば、前記 R^{9} について例示したそれぞれ対応する基を挙げることができる。

【0067】多環式化合物(C)における R^9 としては、水素原子、1-メチルプロピル基、セーブチル基、 1-メチルプロポキシカルボニルメチル基、セーブトキシカルボニルメチル基等が好ましく、特に、セーブチル基、セーブトキシカルボニルメチル基等が好ましい。多環式化合物(C)において、 R^9 が1-分岐アルキル基もしくはその置換誘導体である場合、 R^9 は酸の存在下で解離する。また、 R^9 の-CH $_2$ COOR¹⁰自体は酸の存在下で解離し、あるいはその R^{10} が1-分岐アルキル基もしくはその置換誘導体である場合は R^{10} も酸の存在下で解離する。これらの場合、多環式化合物(C)中

の $-COOR^2$ および $-COO-CH_2$ COOR - は酸解離性基をなしている。

【0068】多環式化合物(C)としては、例えば、下記一般式(4)で表される化合物(以下、「多環式化合物(C4)」という。)、下記一般式(5)で表される化合物(以下、「多環式化合物(C5)」という。)、下記一般式(6)で表される化合物(以下、「多環式化合物(C7)」という。)、下記一般式(8)で表される化合物(以下、「多環式化合物(C7)」という。)、下記一般式(8)で表される化合物(以下、「多環式化合物(C5)」という。)、下記一般式(9)で表される化合物(以下、「多環式化合物(C5)で表される化合物(以下、「多環式化合物(C5)ので表される化合物(以下、「多環式化合物(C5)ので表される化合物(以下、「多環式化合物(C5)ので表される化合物(以下、「多環式化合物(C5)の)」という。)等を挙げることができる。

[0069]

【化22】

$$(COOR^9)_2$$
 (4)

[0070]

【化23】

〔一般式(5)において、Zは環構成炭素原子の合計数が6~20の多環式炭素環を有するm価の炭化水素基またはその誘導体を示し、mは1~4の整数である。〕

[0071]

【化24】

【0072】 【化25】

$$R^{11} = \begin{bmatrix} 0 & & & & \\ & & &$$

〔一般式(7)において、 R^{11} および R^{12} は相互に独立に水素原子、炭素数 $1\sim4$ の直鎖状もしくは分岐状のアルキル基、炭素数 $1\sim4$ の直鎖状もしくは分岐状のヒドロキシアルキル基、 $-OR^{18}$ (式中、 R^{18} は水素原子、炭素数 $1\sim4$ の直鎖状もしくは分岐状のアルキル基または $-CH_2$ $COOR^{14}$ (但し、 R^{14} は水素原子または炭

素数 $1\sim18$ のアルキル基である。))、または-CO OR 16 (但し、R 16 は水素原子、置換もしくは非置換の炭素数 $1\sim20$ のアルキル基または $-CH_2$ COOR 16 (但し、R 16 は水素原子または炭素数 $1\sim18$ のアルキル基である。)を示し、nおよびpは相互に独立に $0\sim2$ の整数である。〕

〔一般式(8)において、R17、R18、R19およびR20 は相互に独立に水素原子、ヒドロキシル基、炭素数1~ 4の直鎖状もしくは分岐状のアルキル基または炭素数1 ~4の直鎖状もしくは分岐状のアルコキシル基を示 す。〕

[0074] 【化27】

〔一般式(9)において、R21、R22およびR23は相互 に独立に水素原子またはヒドロキシル基を示し、かつR ²¹、R²²およびR²³の少なくとも1つがヒドロキシル基 である。〕

【0075】環式化合物(C4)の具体例としては、

- 1,2-アダマンタンジカルボン酸ジーtーブチル、
- 1,3-アダマンタンジカルボン酸ジ-t-ブチル、
- 1,4-アダマンタンジカルボン酸ジーセーブチル、
- 2,2-アダマンタンジカルボン酸ジー t ブチル
- 2,4-アダマンタンジカルボン酸ジーtーブチル、
- 2,9-アダマンタンジカルボン酸ジー tーブチル、
- 1,2-アダマンタンジカルボン酸ジ-t-ブトキシカ ルボニルメチル、1,3-アダマンタンジカルボン酸ジ ーt-ブトキシカルボニルメチル、1,4-アダマンタ ンジカルボン酸ジーセーブトキシカルボニルメチル、 2,2-アダマンタンジカルボン酸ジ-t-ブトキシカ ルボニルメチル、2,4-アダマンタンジカルボン酸ジ -t-ブトキシカルボニルメチル、2、9-アダマンタ ンジカルボン酸ジーtーブトキシカルボニルメチル、 【0076】1-t-ブトキシカルボニルー2-t-ブ

トキシカルボニルメトキシカルボニルアダマンタン、1 ーセーブトキシカルボニルー3-セーブトキシカルボニ ルメトキシカルボニルアダマンタン、1-t-ブトキシ カルボニルー4ー セーブトキシカルボニルメトキシカル ボニルアダマンタン、2-t-ブトキシカルボニル-2 ーセーブトキシカルボニルメトキシカルボニルアダマン タン、2-t-ブトキシカルボニル-4-t-ブトキシ カルボニルメトキシカルボニルアダマンタン、2-t-ブトキシカルボニルー9ーtーブトキシカルボニルメト キシカルボニルアダマンタン、1-t-ブトキシカルボ ニルメトキシカルボニルー2-t-ブトキシカルボニル アダマンタン、1-t-ブトキシカルボニルメトキシカ ルボニルー4ー tーブトキシカルボニルアダマンタン等 を挙げることができる。

【0077】これらの多環式化合物 (C4) のうち、特 に、1,3-アダマンタンジカルボン酸ジーt-ブチ ル、1,3-アダマンタンジカルボン酸ジーt-ブトキ シカルボニルメチル等が好ましい。

(9)

【0078】多環式化合物(C4)は、例えば1,3-アダマンタンジカルボン酸ジーt-ブチルの場合、窒素 雰囲気下で、テトラヒドロフラン中に1,3-アダマン タンジカルボン酸を溶解し、この溶液にトリフルオロ酢 酸無水物を氷冷下で滴下して、室温にて攪拌したのち、 t-ブタノールのテトラヒドロフラン溶液を氷冷下で滴 下し、例えば一終夜室温で攪拌して反応させることによ り合成することができる。また、1、3-アダマンタン ジカルボン酸ジーセーブトキシカルボニルメチルの場合 は、テトラヒドロフラン中で、1,3-アダマンタンジ カルボン酸とブロモ酢酸セーブチルとを、炭酸カリウム 触媒の存在下で反応させることにより合成することがで きる。

【0079】次に、脂環式化合物(C5)において、Z の環構成炭素原子の合計数が6~20の多環式炭素環を 有するm価の炭化水素基としては、例えば、ノルボルナ ン、トリシクロデカン、テトラシクロドデカン、アダマ ンタンや、下記式 (ii) で表される基等の多環式炭素環 に由来する基;

[0080]

【化28】

【0081】これらの多環式炭素環を、例えば、メチル 基、エチル基、nープロピル基、iープロピル基、nー ブチル基、2-メチルプロピル基、1-メチルプロピル 基、セーブチル基等の炭素数1~8の直鎖状、分岐状ま

たは環状のアルキル基の1種以上あるいは1個以上で置換した基に由来する炭化水素基等を挙げることができる。多環式化合物(C 5)において、m個の基一〇〇〇〇。H。〇〇〇〇日。〇〇〇日。は、前記m価の炭化水素基中の多環式炭素環に結合しても、あるいは該多環式炭素環を置換するアルキル基に結合してもよい。

【OOS2】また、Zの環構成炭素原子の合計数が6~ 20の多環式炭素環を有するm価の炭化水素基の誘導体 としては、例えば、ヒドロキシル基;カルボキシル基; オキソ基:ヒドロキシメチル基、ヒドロキシエチル基、 1-ヒドロキシプロピル基、2-ヒドロキシプロピル 基、3-ヒドロキシプロビル基、1-ヒドロキシブチル 基、2-ヒドロキシブチル基、3-ヒドロキシブチル 基、4-ヒドロキシブチル基等の炭素数1~4のヒドロ キシアルキル基:メトキシ基、エトキシ基、nープロポ キシ基、i-プロポキシ基、n-ブトキシ基、2-メチ ルプロポキシ基、1-メチルプロポキシ基、セーブトキ **シ基等の炭素数1~4のアルコキシル基:メトキシカル** ボニル基、エトキシカルボニル基、ロープロボキシカル ボニル基、iープロポキシカルボニル基、nーブトキシ カルボニル基、2-メチルプロポキシカルボニル基、1 ーメチルプロポキシカルボニル基、セーブトキシカルボ ニル基等の炭素数2~5のアルコキシカルボニル基;メ トキシカルボニルメトキシカルボニル基、エトキシカル ボニルメトキシカルボニル基、ロープロボキシカルボニ ルメトキシカルボニル基、i-プロボキシカルボニルメ トキシカルボニル基、n-ブトキシカルボニルメトキシ カルボニル基、2-メチルプロポキシカルボニルメトキ シカルボニル基、1-メチルプロポキシカルボニルメト キシカルボニル基、セーブトキシカルボニルメトキシカ

ルボニル基等の炭素数4~7のアルコキシカルボニルメトキシカルボニル基等の置換基を1種以上あるいは1個以上有する基を挙げることができる。これらの置換基は、前記ヵ価の炭化水素基中の多環式炭素環に結合しても、あるいは該多環式炭素環を置換するアルキル基に結合してもよい。

【0083】前記置換基のうち、ヒドロキシル基、1-メチルプロボキシカルボニルメトキシカルボニル基等が好ましく、特にヒドロキシル基が好ましい。また、多環式化合物(C5)におけるmとしては、1または2が好ましい。なお、置換基として(1-分岐アルコキシ)-C0CH₂-OCO基を有する場合、その1-分岐アルコキシ)-COCH₂とOCOとの間も、酸の存在下で解離しうる。

【 0 0 8 4 】多環式化合物 (C 5) の具体例としては、 下記式 (5-1) ~ (5-44)で表される化合物等を挙げる ことができる。

[0085]

【化29】

$$OCOC_2H_4COOCH_2COOC(CH_3)_3$$
(5-1)

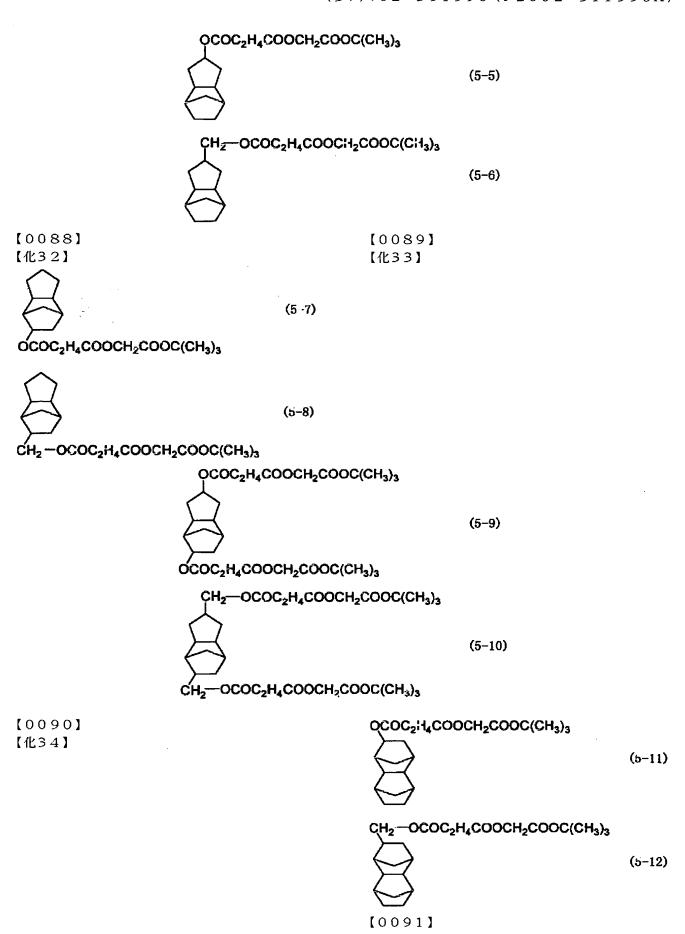
OCOC₂H₄COOCH₂COOC(CH₃)₃
(5-3)
OCOC₂H₄COOCH₂COOC(CH₃)₃

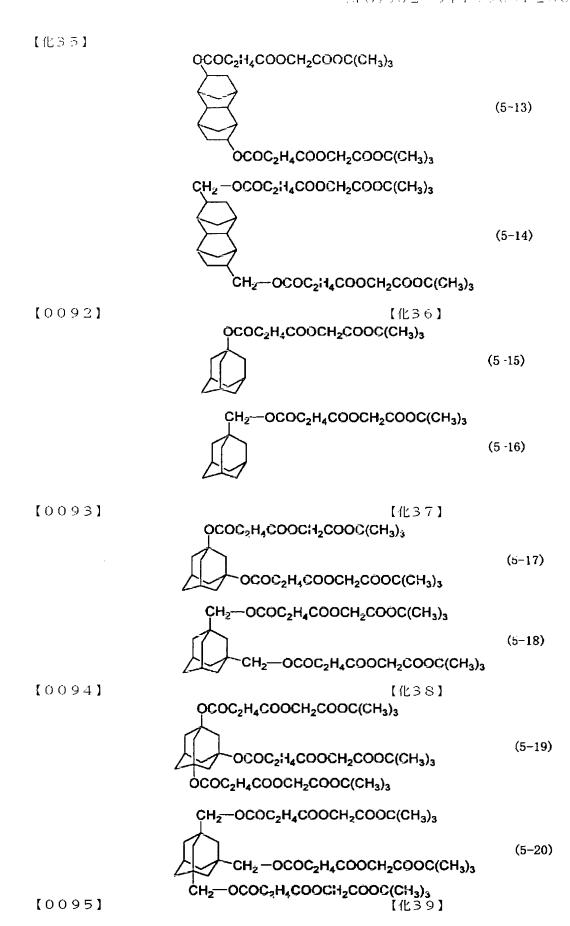
$$CH_{\overline{z}}-OCOC_{2}H_{4}COOCH_{2}COOC(CH_{3})_{3}$$

$$CH_{\overline{z}}-OCOC_{2}H_{4}COOCH_{2}COOC(CH_{3})_{3}$$

$$(5-4)$$

[0087]





$$(C:H_3)_3COCOCH_2OCOC_2H_4$$

$$(C:H_3)_3COCOCH_2OCOC_2H_4$$

$$(C:H_3)_3COCOCH_2OCOC_2H_4$$

$$(C:H_3)_3COCOCH_2OCOC_2H_4$$

$$(C:H_3)_3COCOCH_2OCOC_2H_4$$

$$(C:H_3)_3COCOCH_2OCOC_2H_4$$

$$(C:H_3)_3COCOCH_2OCOC_2H_4$$

$$(C:H_3)_3COCOCH_2OCOC_2H_4$$

$$(C:H_3)_3COCOCH_2OCOC_2H_4$$

[0096]

$$\begin{array}{c|c} & \text{CH}_3 \\ & \text{CH}_2\text{-COOCH}_2\text{COOC(CH}_3)_3} \\ & \text{H}_2\text{C} \\ & \text{COOCH}_2\text{COOC(CH}_3)_3} \end{array} \tag{5-24}$$

[0097]

(5-27)

$$\begin{array}{c} \text{CH}_2\text{-COOCH}_2\text{COOC}(\text{CH}_3)_3 \\ \text{CH}_2 \\ \text{O=C} \\ \text{O} \\ \text{CH}_3 \\ \text{Ci+-CH}_2 \\ \text{CH}_2\text{-COOCH}_2\text{COOC}(\text{CH}_3)_3 \\ \text{CH}_2\text{-COOCH}_2\text{COOC}(\text{CH}_3)_3 \\ \text{CH}_2\text{-COOCH}_2\text{COOC}(\text{CH}_3)_3 \\ \text{CH}_2\text{-COOCH}_2\text{COOC}(\text{CH}_3)_3 \\ \text{CH}_2\text{-COOCH}_2\text{COOC}(\text{CH}_3)_3 \\ \text{CH}_2\text{-COOCH}_2\text{-COOC}(\text{CH}_3)_3 \\ \text{CH}_2\text{-COOCH}_2\text{-COOCH}_2\text{-COOC}(\text{CH}_3)_3 \\ \text{CH}_2\text{-COOCH}_2\text{-COOCH}_2\text{-COOC}(\text{CH}_3)_3 \\ \text{CH}_2\text{-COOCH}_2$$

[0099]

$$CH_{2}\text{-COOCH}_{2}\text{COOC}(CH_{3})_{3}$$

$$CH_{2}$$

$$CH_{3}$$

$$CH_{3}$$

$$CH_{2}\text{-COOCH}_{2}$$

$$CH_{2}\text{-COOCH}_{2}$$

$$COOCH_{2}\text{-COOC}(CH_{3})_{3}$$

$$(5-29)$$

$$\begin{array}{c} \text{CH}_2\text{-COOCH}_2\text{COOC}(\text{CH}_3)_3 \\ \text{CH}_2 \\ \text{O}^{-\text{C}} \\ \text{O}^{-\text{C}} \\ \text{O}^{-\text{C}} \\ \text{CH}_3 \\ \text{CH}^{-\text{CH}_2} \\ \text{CH}_2\text{-COOCH}_2\text{COOC}(\text{CH}_3)_3 \\ \\ \text{H}_2\text{C} \\ \text{COOCH}_2\text{COOC}(\text{CH}_3)_3 \\ \end{array}$$

[0100]

【化44】

[0104]

$$\begin{array}{c} \text{ ($\mathbb{H}48$)}\\ \text{ CH}_2\text{-COOC}(\text{CH}_3)_3\\ \text{ CH}_2\\ \text{ O=C} \\ \text{ O} \\ \text{ CH}_3\\ \text{ CH-CH}_2\\ \text{ CH}_2\text{-COOH} \\ \text{ Oid}\\ \text{ id}_2\text{C} \\ \text{ COOC}(\text{CH}_3)_3 \end{array}$$

$$\begin{array}{c} \text{CH}_2\text{-COOCH}_2\text{COOC}(\text{CH}_3)_3 \\ \text{CH}_2 \\ \text{O=C} \\ \text{O} \\ \text{CH}_3 \\ \text{CH-CH}_2 \\ \text{CH}_2\text{-COOCH}_2\text{COOC}(\text{CH}_3)_3 \\ \text{O} \\ \text{H}_2\text{C} \\ \text{COOCH}_2\text{COCC}(\text{CH}_3)_3 \\ \end{array}$$

[0105]

【化49】

$$\begin{array}{c} \text{CH}_2\text{-COOCH}_2\text{COOC}(\text{Cit}_3)_3\\ \text{CH}_2\\ \text{O=C}\\ \text{O}\\ \text{CH}_3\\ \text{CH-CH}_2\\ \text{CH}_2\text{-COOH}\\ \text{CH}_2\text{-COOCH}_2\text{COOC}(\text{CH}_3)_3\\ \end{array}$$

[0106]

$$(H_2 \circ O)$$

$$CH_2 \circ COOC(CH_3)_3$$

$$CH_2 \circ CH_3 \circ CH_2 \circ CH_2 \circ COOC(CH_3)_3$$

$$CH_3 \circ CH_2 \circ COOC(CH_3)_3 \circ CH_2 \circ COOC(CH_3)_3$$

$$CH_2 \circ COOC(CH_3)_3 \circ CH_2 \circ COOC(CH_3)_3 \circ COOC(CH_3)_3$$

$$\begin{array}{c} \text{CH}_2\text{-COOCH}_2\text{COOC}(\text{CH}_3)_3 \\ \text{CH}_2 \\ \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \\ \text{COOCH}_2 \\ \text{COOCH}_2 \\ \text{COOCH}_2 \\ \text{COOCH}_2 \\ \text{COOCH}_2 \\ \text{COOCH}_3 \\ \text{COOCH}_3 \\ \text{COOCH}_3 \\ \text{COOCH}_2 \\ \text{COOCH}_3 \\ \text{COOCH}_3$$

【0107】これらの多環式化合物(C5)のうち、式(5-9)、式(5-10)、式(5-13)、式(5-14)、式(5-17)、式(5-18)、式(5-21)、式(5-22)、式(5-24)、式(5-30)または式(5-44)で表される化合物等が好ましく、特に、式(5-10)、式(5-17)、式(5-21)、式(5-24)、式(5-30)または式(5-44)で表される化合物等が好ましい。

【0108】多環式化合物(C5)は、例えば、脂環式 炭素環を有するアルコールと無水こはく酸とを反応さ せ、その反応生成物にさらにブロモ酢酸 t - ブチルを反 応させることにより合成することができる。より具体的 には、例えば前記式(5-30)で表される化合物は、窒素 雰囲気下、酢酸nーブチル中で、デオキシコール酸と無水こはく酸とを、還流下にて反応させ、析出した白色固体を酢酸nーブチルに溶解して数回水洗したのち、溶剤を留去し、その後テトラヒドロフラン、蒸留水、炭酸カリウムおよびブロモ酢酸tーブチルを加えて、数時間反応させることにより合成することができる。

【0109】次に、多環式化合物(C6)の具体例としては、下記式(6-1)~(6-29)で表される化合物等を挙げることができる。

[0110]

【化51】

[0122]

【化63】

【0123】 【化64】

【0124】 【化65】

【 0 1 2 5 】 これらの多環式化合物 (C 6) のうち、特に、式 (6-18) または式 (6-27) で表される化合物等が好ましい。

【0126】多環式化合物(C6)のうち、式(6-1)で表される化合物は入手可能であり、それ以外の多環式化合物(C6)は、式(6-1)で表される化合物を出発物質として合成することができる。例えば、式(6-18)で表される化合物は、式(6-1)で表される化合物とカリウムセーブトキシドとを、塩化チオニル等の触媒の存在下、高温にて反応させることにより合成することができ、また式(6-27)で表される化合物は、式(6-1)で表される化合物とブロモ酢酸セーブチルとを、炭酸カリウム等の触媒の存在下で反応させることにより合成することができる。

【0127】次に、多環式化合物(C7)において、R 11およびR12の結合位置は、nおよびpが0の場合は、 一般式(7)中の2つの炭素環を結ぶ2価のカルボニル オキシ基あるいは2価のオキシカルボニル基の位置を2位としたとき、5-位または6-位にあり、nおよび pが1の場合は、一般式(7)中の2つの炭素環を結ぶ 2価のカルボニルオキシ基あるいは2価のオキシカルボニル基の位置を3-位としたとき、8-位または9-位にあり、さらにnおよびpが2の場合は、一般式(7)中の2つの炭素環を結ぶ2価のカルボニルオキシ基あるいは2価のオキシカルボニル基の位置を3-位としたとき、10-位または11-位にある。

【0128】多環式化合物(C7)において、R¹¹およびR¹²の炭素数1~4の直鎖状もしくは分岐状のアルキル基としては、例えば、メチル基、エチル基、ロープロビル基、iープロビル基、ローブチル基、2-メチルプロビル基、iープロビル基、ローブチル基等を挙げることができる。また、R¹¹およびR¹²の炭素数1~4の直鎖状もしくは分岐状のヒドロキシアルキル基としては、例えば、ヒドロキシプロビル基、2-ヒドロキシプロビル基、1-ヒドロキシプロビル基、1-ヒドロキシプロビル基、3-ヒドロキシブカル基、3-ヒドロキシブチル基、3-ヒドロキシブチル基、3-ヒドロキシブチル基、3-ヒドロキシブチル基、3-ヒドロキシブチル基、3-ヒドロキシブチル基、3-ヒドロキシブチル基、3-ヒドロキシブチル基、3-ヒドロキシブチル基、3-ヒドロキシブチル基、3-ヒドロキシブチル基、3-ヒドロキシブチル基等を挙げることができる。

 ${0129}$ また、 R^{11} および R^{12} の $-OR^{18}$ のうち、 R13が炭素数1~4の直鎖状もしくは分岐状のアルキル 基である基としては、例えば、メトキシ基、エトキシ 基、カープロボキシ基、iープロポキシ基、カーブトキ シ基、2-メチルプロボキシ基、1-メチルプロポキシ 基、tーブトキシ基等を挙げることができる。また、R 11およびR18の-OR18のうち、R18が-CH。COO R14である基としては、例えば、カルボキシメトキシ基 や、メトキシカルボニルメトキシ基、エトキシカルボニ ルメトキシ基。ロープロボキシカルボニルメトキシ基。 i-プロポキシカルボニルメトキシ基、n-ブトキシカ ルボニルメトキシ基、2-メチルプロボキシカルボニル メトキシ基、1-メチルプロポキシカルボニルメトキシ 基、セーブトキシカルボニルメトキシ基、nーペンチル オキシカルボニルメトキシ基、nーヘキシルオキシカル ボニルメトキシ基、n-オクチルオキシカルボニルメト キシ基、nーデシルオキシカルボニルメトキシ基、nー ドデシルオキシカルボニルメトキシ基、n-テトラデシ ルオキシカルボニルメトキシ基、n-ヘキサデシルオキ シカルボニルメトキシ基 エーオクタデシルオキシカル ボニルメトキシ基、シクロペンチルオキシカルボニルメ トキシ基、シクロヘキシルオキシカルボニルメトキシ 基、シクロオクチルオキシカルボニルメトキシ基等の直 鎖状、分岐状もしくは環状のアルコキシカルボニルメト キシ基を挙げることができる。

【0130】また、R¹¹およびR¹²の-COOR¹⁵のうち、R¹⁵が置換もしくは非置換の炭素数1~20のアルキル基である基としては、例えば、メトキシカルボニル

基、エトキシカルボニル基、nープロポキシカルボニル 基、i-プロポキシカルボニル基、n-ブトキシカルボ ニル基、2-メチルプロポキシカルボニル基、1-メチ ルプロポキシカルボニル基、セーブトキシカルボニル 基、n-ペンチルオキシカルボニル基、n-ヘキシルオ キシカルボニル基、n-オクチルオキシカルボニル基、 nーデシルオキシカルボニル基、nードデシルオキシカ ルボニル基、n-テトラデシルオキシカルボニル基、n -ヘキサデシルオキシカルボニル基、n-オクタデシル オキシカルボニル基、n-エイコシルオキシカルボニル 基、シクロペンチルオキシカルボニル基、シクロヘキシ ルオキシカルボニル基、シクロオクチルオキシカルボニ ル基等の直鎖状、分岐状もしくは環状の非置換アルコキ シカルボニル基;これらの非置換アルコキシカルボニル 基中のアルコキシル基を、ヒドロキシル基、カルボキシ ル基、オキソ基、ヒドロキシメチル基、炭素数1~4の 直鎖状もしくは分岐状のアルコキシル基等の置換基の1 種以上あるいは1個以上で置換した誘導体を挙げること ができる。

【0131】また、 R^{11} および R^{12} の $-COOR^{15}$ のうち、 R^{15} が $-CH_2$ $COOR^{16}$ である基としては、例えば、カルボキシメトキシカルボニル基や、メトキシカルボニルメトキシカルボニルメトキシカルボニルメトキシカルボニル基、 $n-\mathcal{C}$ ロポキシカルボニルメトキシカルボニル基、 $n-\mathcal{C}$ ロポキシカルボニルメトキシカルボニルメトキシカルボニルメトキシカルボニル基、 $n-\mathcal{C}$ ンチルプロポキシカルボニルメトキシカルボニル基、 $n-\mathcal{C}$ ンチルオキシカルボニルメトキシカルボニル基、 $n-\mathcal{C}$ ンチルオキシカルボニルメトキシカルボニル基、 $n-\mathcal{C}$ ンチルオキシカルボニルメトキシカルボニル基、 $n-\mathcal{C}$ ンチルオキシカルボニルメトキシカルボニル基、 $n-\mathcal{C}$ クチルオキシカルボニルメトキシカルボニル

基、nーデシルオキシカルボニルメトキシカルボニル基、nードデシルオキシカルボニルメトキシカルボニルメトキシカルボニル 基、nーテトラデシルオキシカルボニルメトキシカルボニル基、nーオクタデシルオキシカルボニルメトキシカルボニル基、シクロペンチルオキシカルボニルメトキシカルボニル基、シクロペンチルオキシカルボニルメトキシカルボニル基、シクロオクチルオキシカルボニルメトキシカルボニル基、シクロオクチルオキシカルボニルメトキシカルボニル基等の直鎖状、分岐状もしくは環状のアルコキシカルボニルメトキシカルボニル基を挙げることができる。

【0132】多環式化合物(C7)におけるR¹¹およびR¹²としては、それぞれ、水素原子、ヒドロキシメチル基、ヒドロキシル基、セーブトキシカルボニルメトキシ基、セーブトキシカルボニル基等が好ましい。また、多環式化合物(C7)におけるnおよびpとしては、それぞれ、0または1が好ましい。

【0133】多環式化合物 (C7)の具体例としては、 下記式 (7-1) ~ (7-208) で表される化合物等を挙げ ることができる。

[0134]

【化66】

[0135]

【化67】

【化69】

[0137]

【化84】

3NSDOCID: <JP 2002311590A | >

[0152]

【化110】

$$H_3C$$
 $COOC(CH_3)_3$ $(7-110)$

【0189】

$$H_3C$$
 COOCH₂COOH (7-111)

$$COOCid_2COOC(CH_3)_3$$

【①190】 【①122】 COO CH₂OH (7-113)

СООН

[(0191]] [(化123]

【0192】 【化124】

COOCH2COOH

COOCH2COOC(CH3)3

HO
$$COOCH_2COOC(C:H_3)_3$$
 $COOCH_2COOC(C:H_3)_3$ $COOCH_2COOC(C:H_3)_3$

【0238】これらの多環式化合物(C7)のうち、式 (7-9)、式(7-10)、式(7-12)、式(7-13)、式 (7-14)、式(7-16)、式(7-25)、式(7-26)、式 (7-28)、式(7-33)、式(7-34)、式(7-36)、式 (7-41)、式(7-42)、式(7-44)、式(7-45)、式 (7-46)、式(7-48)、式(7-49)、式(7-50)、式 (7-52)、式(7-61)、式(7-62)、式(7-64)、式 (7-65)、式(7-66)、式(7-68)、式(7-77)、式 (7-78)、式(7-80)、式(7-85)、式(7-86)、式 (7-88)、式(7-93)、式(7-94)、式(7-96)、式 (7-97)、式(7-98)、式(7-100)、式(7-101)、 式 (7-102)、式 (7-104)、式 (7-113)、式 (7-1 14)、式(7-116)、式(7-117)、式(7-118)、式 (7-120)、式(7-129)、式(7-130)、式(7-13 2) 、式(7-137)、式(7-138)、式(7-140)、式 (7-145)、式(7-146)、式(7-148)、式(7-14 9) 、式(7-150)、式(7-152)、式(7-153)、式 (7-154)、式(7-156)、式(7-165)、式(7-16 6) 、式(7-168)、式(7-169)、式(7-170)、式 (7-172)、式(7-181)、式(7-182)、式(7-18 4)、式(7-189)、式(7-190)、式(7-192)、式 (7-197)、式(7-198)、式(7-200)、式(7-20 1) 、式(7-202)、式(7-204)、式(7-205)、式 (7-206) または式(7-208) で表される化合物等が好 ましく、特に、式(7-34)、式(7-104)、式(7-13 2) または式 (7-169) で表される 化合物等が好まし 610

【0239】多環式化合物(C7)は、例えば、前記式(7-103)で表される化合物の場合、ジシクロペンタジエンと酢酸アリルとをディールスーアルダー反応させ、得られた反応生成物に蟻酸を付加反応させたのち、テトラヒドロフラン中にて、トリエチルアミンおよび4ージメチルアミノピリジンの存在下で、ハイミック酸を反応させ、この反応生成物に蟻酸をさらに付加反応させ、その後水酸化カリウム水溶液で加水分解して合成することができる。

【0240】次に、多環式化合物(C8)において、R 17、R18、R19およびR20の炭素数1~4の直鎖状もし くは分岐状のアルキル基としては、例えば、メチル基、 エチル基、nープロピル基、iープロピル基、nーブチル基、2ーメチルプロピル基、1ーメチルプロピル基、tーブチル基等を挙げることができる。また、R¹⁷、R¹⁸、R¹⁹およびR²⁰の炭素数1~4の直鎖状もしくは分岐状のアルコキシル基としては、例えば、メトキシ基、エトキシ基、nープロポキシ基、iープロポキシ基、nーブトキシ基、2ーメチルプロポキシ基、1ーメチルプロポキシ基、tーブトキシ基等を挙げることができる。多環式化合物(C8)におけるR¹⁷、R¹⁸、R¹⁹およびR²⁰としては、水素原子、ヒドロキシル基、メチル基、エチル基、メトキシ基、エトキシ基等が好ましい。

【0241】多環式化合物 (C8)の具体例としては、テトラヒドロアビエチン酸、テトラヒドロアビエチン酸メチル、テトラヒドロアビエチン酸エチル、テトラヒドロアビエチン酸ロープロピル、テトラヒドロアビエチン酸ローブチル、テトラヒドロアビエチン酸2-メチルプロピル、テトラヒドロアビエチン酸1-メチルプロピル、テトラヒドロアビエチン酸1-メチルプロピル、テトラヒドロアビエチン酸も一ブチル、テトラヒドロアビエチン酸シクロペンチル、テトラヒドロアビエチン酸シクロペンチル、テトラヒドロアビエチン酸またはそのアルキシル等のテトラヒドロアビエチン酸またはそのアルキルエステル類:

【0242】テトラヒドロアビエチン酸メトキシカルボニルメチル、テトラヒドロアビエチン酸エトキシカルボニルメチル、テトラヒドロアビエチン酸 n ープロポキシカルボニルメチル、テトラヒドロアビエチン酸 i ープロポキシカルボニルメチル、テトラヒドロアビエチン酸 n ーブトキシカルボニルメチル、テトラヒドロアビエチン酸2ーメチルプロポキシカルボニルメチル、テトラヒドロアビエチン 酸2ーメチルプロポキシカルボニルメチル、テトラヒドロアビエチン酸セーブトキシカルボニルメチル、テトラヒドロアビエチン酸シクロペンチルオキシカルボニルメチル、テトラヒドロアビエチン酸シクロペンチルオキシカルボニルメチル、テトラヒドロアビエチン酸シクロペンチルオキシカルボニルメチル等のテトラヒドロアビエチン酸のアルコキシカルボニルメチルエステル類や、下記式(8-1)~(8-30)で表される化合物等を挙げることができる。

[0243]

【化170】

ÇH₃ -CH₃ ĊH—CH₃ H₃Ç O(CH₂)_{\$}CH₃ COOH **,**COO:1 H₃C H₃C (8-9)(8-10)[0248] 【化175】 ÇH₃ H₃Ç ;₁₃Ç COOH COOH (8-12) (8-11) [0249] 【化176】 ÇH₃ ÇH3 -CH₃ Η₃Ç Н₃С СООН COOH H₃C H₃C (8 -14) (8-13) [0250] 【化177】 ÇH3 ÇH₃ Η₃Ç OCH₃ HOOD, ,COOH (8-16)(8-15) [0251] 【化178】 H₃Ç H₃Ç OCH₃ OCH₃ СООН ,COO!+ H₃C (8-17) (8-18) [0252] 【化179】

【0258】これらの多環式化合物(C8)のうち、特に、テトラヒドロアビエチン酸tーブチル、テトラヒドロアビエチン酸tーブトキシカルボニルメチル等が好ましい。

【0259】多環式化合物(C8)は、例えば、テトラヒドロアビエチン酸セーブチルの場合、テトラヒドロアビエチン酸とカリウムセーブトキシドとを、塩化チオニル等の触媒の存在下、高温にて反応させることにより合成することができ、またテトラヒドロアビエチン酸セーブトキシカルボニルメチルは、テトラヒドロアビエチン酸とブロモ酢酸セーブチルとを、炭酸カリウム等の触媒の存在下で反応させることにより合成することができる。

【0260】次に、多環式化合物(C9)の具体例とし ては、リトコール酸、リトコール酸メチル、リトコール 酸エチル、リトコール酸nープロピル、リトコール酸i ープロピル、リトコール酸n-ブチル、リトコール酸2 -メチルプロピル、リトコール酸1-メチルプロピル、 リトコール酸セーブチル、リトコール酸シクロペンチ ル、リトコール酸シクロヘキシル、リトコール酸ァーブ チロラクトン、リトコール酸メバロニックラクトン、リ トコール酸メトキシカルボニルメチル、リトコール酸工 トキシカルボニルメチル、リトコール酸nープロポキシ カルボニルメチル、リトコール酸 i -プロポキシカルボ ニルメチル、リトコール酸n-ブトキシカルボニルメチ ル、リトコール酸2-メチルプロポキシカルボニルメチ ル、リトコール酸1-メチルプロポキシカルボニルメチ ル、リトコール酸セーブトキシカルボニルメチル、リト コール酸シクロペンチルオキシカルボニルメチル、リト コール酸シクロヘキシルオキシカルボニルメチル等のリ トコール酸またはその誘導体類;

【0261】デオキシコール酸、デオキシコール酸メチ ル、デオキシコール酸エチル、デオキシコール酸n-プ ロピル、デオキシコール酸iープロピル、デオキシコー ル酸n-ブチル、デオキシコール酸2-メチルプロピ ル、デオキシコール酸1-メチルプロピル、デオキシコ ール酸t-ブチル、デオキシコール酸シクロペンチル、 デオキシコール酸シクロヘキシル、デオキシコール酸で ーブチロラクトン、デオキシコール酸メバロニックラク トン、デオキシコール酸メトキシカルボニルメチル、デ オキシコール酸エトキシカルボニルメチル、デオキシコ ール酸nープロポキシカルボニルメチル、デオキシコー ル酸 i -プロポキシカルボニルメチル、デオキシコール 酸nーブトキシカルボニルメチル、デオキシコール酸2 ーメチルプロポキシカルボニルメチル、デオキシコール 酸1-メチルプロポキシカルボニルメチル、デオキシコ ール酸セーブトキシカルボニルメチル、デオキシコール 酸シクロペンチルオキシカルボニルメチル。 デオキシコ ール酸シクロヘキシルオキシカルボニルメチル等のデオ キシコール酸またはその誘導体類;

【0262】ウルソデオキシコール酸、ウルソデオキシコール酸メチル、ウルソデオキシコール酸エチル、ウルソデオキシコール酸 n ープロピル、ウルソデオキシコール酸 n ーブチル、ウルソデオキシコール酸2ーメチルプロピル、ウルソデオキシコール酸1ーメチルプロピル、ウルソデオキシコール酸1ーメチルプロピル、ウルソデオキシコール酸1ーメチルプロピル、ウルソデオキシコール酸シクロへキシル、ウルソデオキシコール酸テーブチロラクトン、ウルソデオキシコール酸メバロニックラクトン、ウルソデオキシコール酸メトキシカルボニルメチル、ウルソデオキシコールの数エトキシカルボニルメチル、ウルソデオキシコール

酸nープロボキシカルボニルメチル、ウルソデオキシコール酸i プロボキシカルボニルメチル、ウルソデオキシコール酸nーブトキシカルボニルメチル、ウルソデオキシコール酸2ーメチルフロボキシカルボニルメチル、ウルソデオキシコール酸1ーメチルプロポキシカルボニルメチル、ウルソデオキシコール酸セーブトキシカルボニルメチル、ウルソデオキシコール酸シクロペンチルオキシカルボニルメチル、ウルソデオキシコール酸シクロペキシルオキシカルボニルメチル等のウルソデオキシコール酸またはその誘導体類:

【0263】コール酸、コール酸メチル、コール酸エチ ル、コール酸nープロピル、コール酸iープロピル、コ ール酸 n ーブチル、コール酸2ーメチルプロピル、コー ル酸1-メチルプロピル、コール酸セーブチル、コール 酸シクロペンチル、コール酸シクロヘキシル、コール酸 アーブチロラクトン、コール酸メバロニックラクトン、 コール酸メトキシカルボニルメチル、コール酸エトキシ カルボニルメチル、コール酸ロープロポキシカルボニル メチル、コール酸iープロボキシカルボニルメチル、コ ール酸 nーブトキシカルボニルメチル。コール酸2ーメ チルプロポキシカルボニルメチル、コール酸1ーメチル プロポキシカルボニルメチル、コール酸セーブトキシカ ルボニルメチル、コール酸シクロペンチルオキシカルボ ニルメチル、コール酸シクロヘキシルオキシカルボニル メチル等のコール酸またはその誘導体類等を挙げること ができる。

【0264】これらの多環式化合物(C9)のうち、リトコール酸tーブチル、リトコール酸rーブチロラクトン、リトコール酸tーブトキシカルボニルメチル、デオキシコール酸tーブチーフラクトン、デオキシコール酸tーブトキシカルボニルメチル、ウルソデオキシコール酸tーブチル、ウルソデオキシコール酸tーブチーン・ウルソデオキシコール酸tーブトキシカルボニルメチル、コール酸tーブトキシカルボニルメチル、コール酸tーブトキシカルボニルメチル、コール酸tーブトキシカルボニルメチル等が好ましい。

【0265】多環式化合物(C9)は、例えば、対応するステロイドカルボン酸を、炭酸カリウムの存在下で、ブロム酢酸セーブチル等と反応させることにより合成することができる。

【0266】本発明における多環式化合物(C)としては、多環式化合物(C5)、多環式化合物(C8)、多環式化合物(C9)等が好ましく、特に好ましくは多環式化合物(C9)である。

【0267】本発明において、多環式化合物(C)は、単独でまたは2種以上を混合して使用することができる。多環式化合物(C)の使用量は、樹脂(A)100重量部に対して、通常、1~20重量部、好ましくは1~15重量部、特に好ましくは1~10重量部である。この場合、多環式化合物(C)の使用量が1重量部未満

では、特に、ライン・アンド・スペースパターンの疎密 度によるラインパターンの線幅の変動に対する改良効果 が不十分となるおそれがあり、一方20重量部を超える と、耐熱性や基板への接着性が低下する傾向がある。

【0268】本発明の感放射線性樹脂組成物には、露光により酸発生剤(B)から生じる酸のレジスト被膜中における拡散現象を制御し、非露光領域における好ましくない化学反応を抑制する作用を有する酸拡散制御剤を配合することが好ましい。このような酸拡散制御剤を配合することにより、得られる感放射線性樹脂組成物の保存安定性がさらに向上し、またレジストとしての解像度がさらに向上するとともに、露光から露光後の加熱処理までの引き置き時間(PED)の変動によるレジストバターンの線幅変化を抑えることができ、プロセス安定性に極めて優れた組成物が得られる。酸拡散制御剤としては、レジストバターンの形成工程中の露光や加熱処理により塩基性が変化しない含窒素有機化合物が好ましい。このような含窒素有機化合物としては、例えば、下記一般式(10)

[0269]

【化185】

$$R^{25}$$
 $| \cdot | \cdot | \cdot |$
 $| \cdot | \cdot | \cdot |$
 $| \cdot | \cdot | \cdot |$
 $| \cdot |$

〔一般式(10)において、R²⁴、R²⁵およびR²⁶は相互に独立に水素原子、置換もしくは非置換の直鎖状、分岐状もしくは環状のアルキル基、置換もしくは非置換のアリール基または置換もしくは非置換のアラルキル基を示す。〕

【 O 2 7 O 】で表される化合物(以下、「含窒素化合物(イ)」という。)、同一分子内に窒素原子を 2 個有する化合物(以下、「含窒素化合物(ロ)」という。)、窒素原子を 3 個以上有するポリアミノ化合物や重合体(以下、これらをまとめて「含窒素化合物(ハ)」という。)、アミド基含有化合物、ウレア化合物、含窒素複素環化合物等を挙げることができる。

【0271】含窒素化合物(イ)としては、例えば、nーペキシルアミン、nーペプチルアミン、nーオクチルアミン、nーノニルアミン、nーデシルアミン、シクロペキシルアミン等のモノアルキルアミン、ジーnーペンチルアミン、ジーnーペンチルアミン、ジーnーペンチルアミン、ジーnーインチルアミン、ジーnーインチルアミン、ジーnーブチルアミン、ジーnープロピルアミン、トリーnーペンチルアミン、トリーnーペンチルアミン、トリーnーペンチルアミン、トリーnーペンチルアミン、トリーnーペンチルアミン、トリーnーペンチルアミン、トリーnーペンチルアミン、トリーnーペンチルアミン、トリーnーペンチルアミン、トリーnーペンチルアミン、トリーnーペンチルアミン、トリーnーペンチルアミン、シクロペキシルジメチルアミン、メチルジシクロペキシル

アミン、トリシクロヘキシルアミン等のトリアルキルア ミン類: ビス(2-ジメチルアミノエチル) エーテル、 ビス (2-ジエチルアミノエチル) エーテル等のビス (ジアルキルアミノアルキル)エーテル類;アニリン、 N-メチルアニリン、N, N-ジメチルアニリン、2-メチルアニリン、3-メチルアニリン、4-メチルアニ リン、2,6ージーセーブチルアニリン、2,6ージー tーブチルーN-メチルアニリン、2,6-ジーtーブ チルーN, Nージメチルアニリン、4-ニトロアニリ ン、ジフェニルアミン、トリフェニルアミン、ナフチル アミン等の芳香族アミン類を挙げることができる。 【0272】含窒素化合物(ロ)としては、例えば、エ チレンジアミン、N, N, N', N' - テトラメチルエチ レンジアミン、テトラメチレンジアミン、ヘキサメチレ ンジアミン、4, 4'ージアミノジフェニルメタン、 4,4'-ジアミノジフェニルエーテル、4,4'-ジ アミノベンゾフェノン、4,4'ージアミノジフェニル アミン、2,2-ビス(4-アミノフェニル)プロパ ン、2-(3-r)ラフェニル)-2-(4-r)ファ ェニル)プロパン、2-(4-アミノフェニル)-2-(3-ヒドロキシフェニル)プロパン、2-(4-アミ ノフェニル) -2-(4-ヒドロキシフェニル) プロパ ン、1, 4-ビス(1-(4-アミノフェニル)-1-メチルエチル〕 ベンゼン、1、3ービス〔1ー(4ーア ミノフェニル) -1-メチルエチル〕 ベンゼン、ビス (2-ジメチルアミノエチル) エーテル、ビス (2-ジ エチルアミノエチル) エーテル等を挙げることができ る。含窒素化合物(ハ)としては、例えば、ポリエチレ ンイミン、ポリアリルアミン、2-ジメチルアミノエチ ルアクリルアミドの重合体等を挙げることができる。 【0273】前記アミド基含有化合物としては、例え ば、N-t-ブトキシカルボニルジ-n-オクチルアミ ン、Nーtープトキシカルボニルジーnーノニルアミ ン、N-t-ブトキシカルボニルジ-n-デシルアミ ン、N-t-ブトキシカルボニルジシクロヘキシルアミ ン、N-t-ブトキシカルボニル-1-アダマンチルア ミン、N-t-ブトキシカルボニル-N-メチル-1-アダマンチルアミン、N, N-ジーt-ブトキシカルボ ニルー1ーアダマンチルアミン、N, Nージーtーブト キシカルボニルー N-メチル-1-アダマンチルアミ ン、N-t-ブトキシカルボニル-4,4'-ジアミノ ジフェニルメタン、N, N'ージーtーブトキシカルボ ニルヘキサメチレンジアミン、N, N, N' N' -テト ラーセーブトキシカルボニルヘキサメチレンジアミン、 N, N'ージーtーブトキシカルボニルー1, 7ージア ミノヘプタン、N、N'ージーtーブトキシカルボニル -1,8-ジアミノオクタン、N,N'-ジーt-ブト キシカルボニルー1,9-ジアミノノナン、N,N'-ジーセーブトキシカルボニルー1,10-ジアミノデカ ン、N, N' -ジーt-ブトキシカルボニル-1, 12

ージアミノドデカン、N, N'ージーセーブトキシカルボニルー4, 4'ージアミノジフェニルメタン、Nーセーブトキシカルボニルベンズイミダゾール、Nーセーブトキシカルボニルー2ーメチルベンズイミダゾール、Nーセーブトキシカルボニルー2ーフェニルベンズイミダゾール等のNーセーブトキシカルボニル基含有アミノ化合物のほか、ホルムアミド、Nーメチルホルムアミド、N・Nージメチルホルムアミド、アセトアミド、Nーメチルアセトアミド、N, Nージメチルアセトアミド、プロピオンアミド、ベンズアミド、ピロリドン、Nーメチルピロリドン等を挙げることができる。

【0274】前記ウレア化合物としては、例えば、尿 素、メチルウレア、1,1-ジメチルウレア、1,3-ジメチルウレア、1,1,3,3-テトラメチルウレ ア、1、3-ジフェニルウレア、トリーn-ブチルチオ ウレア等を挙げることができる。前記含窒素複素環化合 物としては、例えば、イミダゾール、ベンズイミダゾー ル、4-メチルイミダゾール、4-メチル-2-フェニ ルイミダゾール、N-t-ブトキシカルボニルー2-フ ェニルベンズイミダゾール等のイミダゾール類;ピリジ ン、2-メチルピリジン、4-メチルピリジン、2-エ チルピリジン、4-エチルピリジン、2-フェニルピリ ジン、4-フェニルピリジン、2-メチルー4-フェニ ルピリジン、ニコチン、ニコチン酸、ニコチン酸アミ ド、キノリン、4-ヒドロキシキノリン、8-オキシキ ノリン、アクリジン、2,2':6',2''ーターピリジン 等のピリジン類;ピペラジン、1-(2-ヒドロキシエ チル)ピペラジン等のピペラジン類のほか、ピラジン、 ピラゾール、ピリダジン、キノザリン、プリン、ピロリ ジン、ピペリジン、3-ピペリジノ-1,2-プロパン ジオール、モルホリン、4-メチルモルホリン、1,4 ージメチルピペラジン、1,4-ジアザビシクロ〔2. 2. 2] オクタン等を挙げることができる。

【0275】これらの含窒素有機化合物のうち、含窒素 化合物(イ)、アミド基含有化合物、含窒素複素環化合 物が好ましく、特にN-t-ブトキシカルボニル基含有 アミノ化合物が好ましい。前記酸拡散制御剤は、単独で または2種以上を混合して使用することができる。酸拡 散制御剤の配合量は、樹脂(A)100重量部に対し て、通常、15重量部以下、好ましくは10重量部以 下、さらに好ましくは5重量部以下である。この場合、 酸拡散制御剤の配合量が15重量部を超えると、レジス トとしての感度や露光部の現像性が低下する傾向があ る。なお、酸拡散制御剤の配合量が0.001重量部未 満であると、プロセス条件によっては、レジストとして のパターン形状や寸法忠実度が低下するおそれがある。 【0276】また、本発明の感放射線性樹脂組成物に は、塗布性、現像性等を改良する作用を示す界面活性剤 を配合することができる。前記界面活性剤としては、例 えば、ポリオキシエチレンラウリルエーテル、ポリオキ

シエチレンステアリルエーテル、ボリオキシエチレンオ レイルエーデル、ポリオキシエチレンカーオクチルフェ ニルエーテル、ポリオキシエチレンカーノニルフェニル エーテル、ボリエチレングリコールジラウレート、ボリ エチレングリコールジステアレート等のノニオン系界面 活性剤のほか、以下商品名で、KP341(信越化学工 業(株)製)、ポリフローNo. 75、同No. 95 (共栄社化学(株)製)、エフトップEF301、同E F303、同EF352(トーケムプロダクツ(株) 製)、メガファックスF171、同F173(大日本イ ンキ化学工業(株)製)、フロラードFC430,同F C431(住友スリーエム(株)製)、アサヒガードA G710, サーフロンS-382, 同SC-101, 同 SC-102, 同SC-103, 同SC-104, 同S C-105, 同SC-106 (旭硝子(株)製)等を挙 げることができる。これらの界面活性剤は、単独でまた は2種以上を混合して使用することができる。界面活性 剤の配合量は、樹脂(A)と酸発生剤(B)との合計1 00重量部に対して、通常、2重量部以下である。さら に、前記以外の添加剤としては、ハレーション防止剤、 接着助剤、保存安定化剤、消泡剤等を挙げることができ る。

【0277】組成物溶液の調製

本発明の感放射線性樹脂組成物は、普通、その使用に際 して、全固形分濃度が、通常、5~50重量%、好まし くは10~25重量%となるように、溶剤に溶解したの ち、例えば孔径O. 2μm程度のフィルターでろ過する ことによって、組成物溶液として調製される。前記組成 物溶液の調製に使用される溶剤としては、例えば、2-ブタノン、2ーペンタノン、3ーメチルー2ーブタノ ン、2-ヘキサノン、4-メチル-2-ペンタノン、3 ーメチルー2ーペンタノン、3,3ージメチルー2ーブ タノン、2-ヘプタノン、2-オクタノン等の直鎖状も しくは分岐状のケトン類;シクロペンタフン、3ーメチ ルシクロペンタノン、シクロヘキサノン、2-メチルシ クロヘキサノン、2,6ージメチルシクロヘキサノン、 イソホロン等の環状のケトン類;プロピレングリコール モノメチルエーテルアセテート、プロピレングリコール モノエチルエーテルアセテート、プロピレングリコール リコールモノーiープロピルエーテルアセテート、プロ ピレングリコールモノーnーブチルエーテルアセテー ト、プロピレングリコールモノーi-ブチルエーテルア セテート、プロピレングリコールモノーsec-ブチル エーテルアセテート、プロピレングリコールモノーも一 ブチルエーテルアセテート等のプロピレングリコールモ ノアルキルエーテルアセテート類;2-ヒドロキシプロ ピオン酸メチル、2-ヒドロキシプロピオン酸エチル、 2-ヒドロキシプロピオン酸n-プロピル、2-ヒドロ キシプロピオン酸i-プロピル、2-ヒドロキシプロピ オン酸n-ブチル、2-ヒドロキシブロビオン酸i-ブ チル、2…ヒドロキシプロピオン酸scc.ブチル、2 ーヒドロキシブロビオン酸モーブチル等の2ーヒドロキ シブロビオン酸アルキル類;3ーメトキシブロビオン酸 メチル、3-メトキシプロピオン酸エチル、3-エトキ シプロピオン酸メチル、3-エトキシプロピオン酸エチ ル等の3ーアルコキシブロビオン酸アルキル類のほか 【0278】nープロピルアルコール、iープロピルア ルコール、ローブチルアルコール、セーブチルアルコー ル、シクロヘキサノール、エチレングリコールモノメチ ルエーテル、エチレングリコールモノエチルエーテル、 エチレングリコールモノーnープロピルエーテル、エチ レングリコールモノーnーブチルエーテル、ジエチレン グリコールジメチルエーテル、ジエチレングリコールジ エチルエーテル、ジエチレングリコールジーnープロピ ルエーテル、ジエチレングリコールジーnーブチルエー テル、エチレングリコールモノメチルエーテルアセテー ト、エチレングリコールモノエチルエーテルアセテー ト、エチレングリコールモノーnープロピルエーテルア セテート、プロビレングリコールモノメチルエーテル、 プロピレングリコールモノエチルエーテル、プロピレン グリコールモノーn-プロピルエーテル、トルエン、キ シレン、2-ヒドロキシー2-メチルプロビオン酸エチ ル、エトキシ酢酸エチル、ヒドロキシ酢酸エチル、2-ヒドロキシー3ーメチル酪酸メチル、3ーメトキシブチ ルアセテート、3-メチル-3-メトキシブチルアセテ ート、3-メチルー3-メトキシブチルプロピオネー ト、3-メチル-3-メトキシブチルブチレート、酢酸 エチル、酢酸カープロピル、酢酸カーブチル、アセト酢 酸メチル、アセト酢酸エチル、ピルビン酸メチル、ピル ビン酸エチル、Nーメチルピロリドン、N、Nージメチ ルホルムアミド、N、Nージメチルアセトアミド、ベン ジルエチルエーテル、ジーnーヘキシルエーテル、ジエ チレングリコールモノメチルエーテル、ジエチレングリ コールモノエチルエーテル、カプロン酸、カプリル酸、 1-オクタノール、1-ノナノール、ベンジルアルコー ル、酢酸ベンジル、安息香酸エチル、しゅう酸ジエチ ル、マレイン酸ジエチル、アーブチロラクトン、炭酸エ チレン、炭酸プロピレン等を挙げることができる。

【0279】これらの溶剤は、単独でまたは2種以上を混合して使用することができるが、就中、直鎖状もしくは分岐状のケトン類、環状のケトン類、プロピレングリコールモノアルキルエーテルアセテート類、2-ヒドロキシプロピオン酸アルキル類、3-アルコキシプロピオン酸アルキル類、アーブチロラクトン等が好ましい。【0280】レジストパターンの形成方法」

本発明の感放射線性樹脂組成物は、特に化学増幅型レジストとして有用である。前記化学増幅型レジストにおいては、露光により酸発生剤(B)から発生した酸の作用によって、樹脂(A)あるいは多環式化合物(C)中の

酸解離性基が解離して、カルボキシル基を生じ、その結 果、レジストの露光部のアルカリ現像液に対する溶解性 が高くなり、該露光部がアルカリ現像液によって溶解、 除去され、ポジ型のレジストパターンが得られる。本発 明の感放射線性樹脂組成物からレジストパターンを形成 する際には、組成物溶液を、回転塗布、流延塗布、ロー ル塗布等の適宜の塗布手段によって、例えば、シリコン ウエハー、アルミニウムで被覆されたウエハー等の基板 上に塗布することにより、レジスト被膜を形成し、場合 により予め加熱処理(以下、「PB」という。)を行っ たのち、所定のレジストパターンを形成するように該レ ジスト被膜に露光する。その際に使用される放射線とし ては、使用される酸発生剤(B)の種類に応じて、可視 光線、紫外線、遠紫外線、X線、荷電粒子線等を適宜選 定して使用されるが、ArFエキシマレーザー(波長1 93nm)、KrFエキシマレーザー (波長248n m) あるいはF₂ エキシマレーザー (波長157nm) に代表される遠紫外線が好ましい。本発明においては、 露光後に加熱処理(以下、「PEB」という。)を行う ことが好ましい。このPEBにより、酸解離性基の解離 反応が円滑に進行する。PEBの加熱条件は、感放射線 性樹脂組成物の配合組成によって変わるが、通常、30 ~200°C、好ましくは50~170°Cである。

【0281】本発明においては、感放射線性樹脂組成物 の潜在能力を最大限に引き出すため、例えば特公平6-12452号公報等に開示されているように、使用され る基板上に有機系あるいは無機系の反射防止膜を形成し ておくこともでき、また環境雰囲気中に含まれる塩基性 不純物等の影響を防止するため、例えば特開平5-18、 8598号公報等に開示されているように、レジスト被 膜上に保護膜を設けることもでき、あるいはこれらの技 術を併用することもできる。次いで、露光されたレジス ト被膜をアルカリ現像液を用いて現像することにより、 所定のレジストパターンを形成する。前記アルカリ現像 液としては、例えば、水酸化ナトリウム、水酸化カリウ ム、炭酸ナトリウム、けい酸ナトリウム、メタけい酸ナ トリウム、アンモニア水、エチルアミン、nープロピル アミン、ジエチルアミン、ジーnープロピルアミン、ト リエチルアミン、メチルジエチルアミン、エチルジメチ ルアミン、トリエタノールアミン、テトラメチルアンモ ニウムヒドロキシド、ピロール、ピペリジン、コリン、 1,8-ジアザビシクロー[5.4.0]-7-ウンデ セン、1,5ージアザビシクロー[4.3.0]-5-ノネン等のアルカリ性化合物の少なくとも1種を溶解し たアルカリ性水溶液が好ましい。前記アルカリ性水溶液 の濃度は、通常、10重量%以下である。この場合、ア ルカリ性水溶液の濃度が10重量%を超えると、非露光 部も現像液に溶解するおそれがあり好ましくない。

【0282】また、前記アルカリ性水溶液には、例えば 有機溶媒を添加することもできる。前記有機溶媒として

は、例えば、アセトン、メチルエチルケトン、メチルi ーブチルケトン、シクロペンタノン、シクロヘキサノ ン、3-メチルシクロペンタノン、2,6-ジメチルシ クロヘキサノン等のケトン類;メチルアルコール、エチ ルアルコール、nープロピルアルコール、iープロピル アルコール、ローブチルアルコール、セーブチルアルコ ール、シクロペンタノール、シクロヘキサノール、1, 4-ヘキサンジオール、1,4-ヘキサンジメチロール 等のアルコール類: テトラヒドロフラン、ジオキサン等 のエーテル類; 酢酸エチル、酢酸 n - ブチル、酢酸 i -アミル等のエステル類;トルエン、キシレン等の芳香族 炭化水素類や、フェノール、アセトニルアセトン、ジメ チルホルムアミド等を挙げることができる。これらの有 機溶媒は、単独でまたは2種以上を混合して使用するこ とができる。有機溶媒の使用量は、アルカリ性水溶液に 対して、100容量%以下が好ましい。この場合、有機 溶媒の使用量が100容量%を超えると、現像性が低下 して、露光部の現像残りが多くなるおそれがある。ま た、前記アルカリ性水溶液には、界面活性剤等を適量添 加することもできる。なお、アルカリ現像液で現像した のちは、一般に、水で洗浄して乾燥する。

[0283]

【発明の実施の形態】以下、実施例を挙げて、本発明の 実施の形態をさらに具体的に説明する。但し、本発明 は、これらの実施例に何ら制約されるものではない。こ こで、部は、特記しない限り重量基準である。実施例お よび比較例における各測定・評価は、下記の要領で行っ た。

Mw:東ソー(株)製GPCカラム(G2000HXL2 本、G3000HXL1本、G4000HXL1本)を用い、流量1.0ミリリットル/分、溶出溶媒テトラヒドロフラン、カラム温度40℃の分析条件で、単分散ポリースチレンを標準とするゲルパーミエーションクロマトグラフィー(GPC)により測定した。

放射線透過率:組成物溶液を石英ガラス上にスピンコートにより塗布し、90 Cに保持したホットプレート上で 60 秒間 PBを行って形成した膜厚0.34 μ mのレジスト被膜について、波長193 n mにおける吸光度から、放射線透過率を算出して、遠紫外線領域における透明性の尺度とした。

【0284】感度:基板として、表面に膜厚820Åの ARC 25(ブルワー・サイエンス(Brewer Science) 社製)膜を形成したシリコーンウエハー(ARC 25)または表面に波長193nmで反射防止効果を発揮できるように調製されたシリコンオキシナイトライド膜を形成したシリコーンウエハー(SiON)を用い、各組成物溶液を、各基板上にスピンコートにより塗布し、ホットプレート上にて、表2に示す条件でPBを行って形成した膜厚0.34μmのレジスト被膜に、(株)ニコン製ArFエキシマレーザー露光装置(レンズ開口数0.

55、露光波長193 n m)により、マスクパターンを介して露光した。その後、表 2 に示す条件でPEBを行ったのち、2.38重量%のテトラメチルアンモニウムヒドロキシド水溶液により、25 でで60秒間現像し、水洗し、乾燥して、ボジ型のレジストパターンを形成した。このとき、線幅160 n mのライン・アンド・スペースパターン(1 L 1 S)を1 対 1 の線幅に形成する露光量を最適露光量 (1L1S) とし、この最適露光量 (1L1S) を感度とした。

疎密線幅差:線幅160ヵmのライン・アンド・スペースパターン(1L10S)を1対10の線幅に形成する最適露光量(1L10S)で露光したとき、線幅160ヵmのライン・アンド・スペースパターン(1L10S)におけるラインパターンの線幅CD1と線幅160ヵmのライン・アンド・スペースパターン(1L1.5S)におけるラインパターンの線幅CD2とを走査型電子顕微鏡にて測定して、CD1とCD2との差(CD1-CD2)を疎密線幅差として、下記基準で評価した。

良好:CD1-CD2<20nm

不良: CD1-CD2≥20nm

解像度:最適露光量(1L1S)で解像される最小のレジストパターンの寸法を、解像度とした。

【0285】合成例1

ノルボルナンラクトンメタクリレート (Xがメチレン 基、R1 がメチル基、R2 が水素原子である繰り返し単 位(I-1)に対応するメタクリル酸エステル)22. 50gとメタクリル酸2-メチルー2-アダマンチル2 6.36gとメタクリル酸1.15gとを、窒素置換下 で、テトラヒドロフラン150gに溶解したのち、アゾ ビスイソプロピオン酸ジメチル4.14gとnードデシ ルメルカプタン1.36gとを混合し、70℃にて4時 間重合した。その後反応溶液を冷却し、メタノール1. 5リットル中に滴下して樹脂を凝固させ、凝固した樹脂
 をろ別して、洗浄したのち、真空乾燥機にて24時間乾 燥することにより、白色粉末状の樹脂45g(収率90 重量%)を得た。この樹脂は、Mwが12,000であ り、18C-NMRによる組成分析の結果、ノルボルナン ラクトンメタクリレート メタクリル酸2-メチルー2 ーアダマンチル、メタクリル酸共重合モル比が45.3 ∠50.2 - 4.5であった。この樹脂を、樹脂(A-1)とする。

【0286】合成例2

ノルボルナンラクトンメタクリレート11.98gとメタクリル酸2-メチル-2-アダマンチル22.75gとメタクリル酸3-ヒドロキシ-1-アダマンチル15.29gとを、窒素置換下で、テトラヒドロフラン150gに溶解したのち、アゾビスイソプロピオン酸ジメチル3.97gとn-ドデシルメルカプタン1.30gとを混合し、70℃にて4時間重合した。その後反応溶液を冷却し、メタノール1.5リットル中に滴下して樹

脂を凝固させ、凝固した樹脂をわ別して、洗浄したのち、真空乾燥機にて24時間乾燥することにより、白色粉末状の樹脂42g(収率84重量%)を得た。この樹脂は、Mwが13、000であり、 $<math>^{12}$ CーNMRによる組成分析の結果、 $_{12}$ スルボルナンラクトンメタクリレートメタクリル酸2-メチルー2-アダマンチル メタクリル酸3-ヒドロキシー1-アダマンチル共重合モル比が25、3 44、5 30、2であった。この樹脂を、樹脂($_{12}$)とする。

【0287】合成例3

シクロヘキシルラクトンメタクリレート (R* がメチル 基、R⁴ が水素原子である繰り返し単位(I - 2)に対 応するメタクリル酸エステル)21.81 gとメタクリ ル酸2-メチル-2-アダマンチル27.01gとメタ クリル酸1.18gとを、窒素置換下で、テトラヒドロ フラン150gに溶解したのち、アゾビスイソプロピオ ン酸ジメチル4.24gとnードデシルメルカプタン 1.39gとを混合し、70℃にて4時間重合した。そ の後反応溶液を冷却し、メタノール1.5リットル中に 滴下して樹脂を凝固させ、凝固した樹脂をろ別して、洗 浄したのち、真空乾燥機にて24時間乾燥することによ り、白色粉末状の樹脂44g(収率88重量%)を得 た。この樹脂は、Mwが12,300であり、13C-N MRによる組成分析の結果、ノルボルナンラクトンメタ クリレート/メタクリル酸2-メチル-2-アダマンチ ルノメタクリル酸共重合モル比が45.2/49.8/ 5. Oであった。この樹脂を、樹脂(A-3)とする。

【0288】合成例4

ノルボルナンラクトンメタクリレート21.81gとメ タクリル酸2-エチル-2-アダマンチル27.08g とメタクリル酸1.11gとを、窒素置換下で、テトラ ヒドロフラン150gに溶解したのち、アゾビスイソプ ロピオン酸ジメチル4.01gとnードデシルメルカプ タン1.31gとを混合し、70℃にて4時間重合し た。その後反応溶液を冷却し、メタノール1.5リット ル中に滴下して樹脂を凝固させ、凝固した樹脂をろ別し て、洗浄したのち、真空乾燥機にて24時間乾燥するこ とにより、白色粉末状の樹脂40g(収率80重量%) を得た。この樹脂は、Mwが12、800であり、18C -NMRによる組成分析の結果、ノルボルナンラクトン メタクリレート/メタクリル酸2-エチル-2-アダマ ンチル/メタクリル酸共重合モル比が44.3/50. 2/5.5であった。この樹脂を、樹脂(A-4)とす る。

【0289】合成例5

 β -メタクリロイルオキシー γ -ブチロラクトン21. 0 gとメタクリル酸2-メチル-2-アダマンチル2 9. 0 gをテトラヒドロフラン50 gに溶解して均一溶液とし、窒素ガスを30分吹き込んだのち、重合開始剤としてアゾビスイソブチロニトリル2. 4 gを加え、6

5℃で6時間撹拌した。反応終了後、反応液を室温まで冷却して、テトラヒドロフラン50gで希釈して、n- ヘキサン1,000ミリリットル中に投入し、析出した樹脂をろ別して、洗浄したのち、乾燥して、樹脂を白色の粉体として得た。この樹脂は、Mwが9,700であり、 $\beta-$ メタクリロイルオキシー $\gamma-$ ブチロラクトン/ メタクリル酸2 - メチルー2 - アグマンチル共重合モル比が50/50の共重合体であった。この樹脂を、樹脂(A-5) とする。

【0290】実施例1~6および比較例1~5

表 1 に示す成分からなる各組成物溶液について、各種評価を行った。評価結果を、表 3 に示す。表 1 における樹脂(A-1) \sim (A-5)以外の成分は、以下のとおりである。

酸発生剤(B)

Ť

B-1:4-n-7トキシ-1-ナフチルテトラヒドロチオフェニウムノナフルオロ-n-ブタンスルホネート B-2:4-n-ブトキシ-1-ナフチルテトラヒドロチオフェニウムパーフルオロ-n-オクタンスルホネート B-3: ビス (4-t-ブチルフェニル) 3-ドニウムノナフルオロ-n-ブタンスルホネート

B-4: Jナフルオローn-ブタンスルホニルビシクロ[2.2.1] 2

多環式化合物(C)

C-1: デオキシコール酸t - ブチル

C-2: デオキシコール酸t - ブトキシカルボニルメチル

C-3: リトコール酸t ープトキシカルボニルメチル

【0291】酸拡散制御剤

D-1: N-t-ブトキシカルボニル-2-フェニルベン ズイミダゾール

D-2: N-t-ブトキシカルボニルジシクロヘキシルア ミン

D-3:2, 2':6',2''-ターピリジン

溶剤

E-1: プロピレングリコールモノメチルエーテルアセテート

E-2:2-ヘプタノン

E-3: ァーブチロラクトン

E-4:シクロヘキサノン

[0292]

【表1】

表 1

	樹脂 (A) (部)	後発生剤(B) (部)	多環式化合物(C) (部)	酸拡散制御剤 (部)	溶剤(部)
実施例1	A-1 (95)	B-1 (4)	C-1 (5)	D-1 (0, 3)	E-1 (790) E-3 (60)
実施例2	A-1 (92)	B-2 (5)	C-2 (8)	D-2 (0, 3)	E-1 (790) E-3 (60)
実施例3	A-2 (96)	B-3 (2) B-4 (3)	C-2 (4)	D-3 (0, 2)	E-2 (730) E-4 (100)
実施列4	A-3 (95)	B-2 (5)	C-1 (5)	D-1 (0.3)	E-1 (790) E-3 (60)
実施例5	A-4 (94)	B-1 (5)	C-3 (6)	D-2 (0, 3)	E-1 (790) E-3 (60)
実施例 8	A-5 (90)	B-1 (2.5)	C-1 (10)	D-2 (0.2)	E-2 (430) E-4 (100)
比較例1	A-1 (100)	B-1 (4)		D-1 (0, 3)	E-1 (790) E-3 (60)
比較例 2	A-1 (100)	B-2 (5)		D-2 (0, 3)	E-1 (790) E-3 (60)
比較例3	A-2 (100)	B-3 (2) B-4 (3)		D-8 (0, 2)	E-2 (730) E-4 (100)
比較例4	A-3 (100)	B-2 (5)		D-1 (0.3)	E-1 (790) E-3 (60)
比較例5	A-4 (100)	B-I (5)		D-2 (0, 3)	E-1 (790) E-3 (60)

[0293]

【表2】

_麦2.

<u> </u>	レジスト被膜	差板の種類	РВ		PEH	
	の関 軍 (μm)		温度 (°C)	時間(秒)	温度 (°C)	時間(秒)
実施例 1	0, 34	ARC25	130	90	130	90
実施例2	0. 34	SION	130	90	130	90
実施例 3	0.34	ARC 25	130	90	130	90
実施例 4	0. 34	ARC25	130	90	130	90
実施例 5	0, 34	ARC25	130	90	130	90
突施例 6	0.34	ARC25	130	90	130	90
比較例1	0, 34	ARC 25	130	90	130	90
比較例2	0.34	ARC 2 5	130	90	130	90
比較例3	0, 34	ARC 25	130	90	130	90
比較例4	0. 34	ARC 2 5	130	90	130	90
 比較例 5	0, 34	ARC 2 5	130	90	130	90

[0294]

5

【表3】

表 3_

	ax						
	放射線透過率 (193mm,%)	感 度 (J/m ²)	草語線温差 (nm)	解像度 (μm)			
実施例1	79	254	15(良好)	0, 16			
実施例2	72.	246	6 (良好)	0. 16			
実施例3	75	251	12 (良好)	0. 16			
実施例 4	73	229	11 (良好)	0.16			
実施例 5	71	248	9 (良好)	0. 16			
実施例 6	69	120	20 (良好)	0, 15			
上較例 I	77	254	25 (不良)				
比較例2	71	247	22 (不良)				
上較例3	73	250	31 (不良)				
比較例4	72	227	34 (不良)				
比較例5	70	245	23 (不良)				

[0295]

【発明の効果】本発明の感放射線性樹脂組成物は、活性 放射線、例えばArFエキシマレーザー(波長193n m)、KrFエキシマレーザー(波長248nm)あるいは F_2 エキシマレーザー(波長157nm)に代表される遠紫外線に感応する化学増幅型レジストとして、特

に、ライン・アンド・スペースパターンのスペース幅が 広い場合にも、微細なラインパターンを形成でき、また 準密集領域(例えば1L1.5S程度)までのピッチサ イズにおいても、ライン間の近接効果による大きな線幅

変動を示さないという特徴を有し、しかも放射線に対す る透明性、感度、解像度等にも優れており、今後さらに 微細化が進むと予想される半導体デバイスの製造に極め て好適に使用することができる。

フロントページの続き

4

- 3

(72)発明者 石井 寛之

東京都中央区築地二丁目11番24号 ジェイエスアール株式会社内

(72)発明者 梶田 徹

東京都中央区築地二丁目11番24号 ジェイエスアール株式会社内

Fターム(参考) 2H025 AA01 AA02 AA04 AB16 AC04 AC05 AC06 AC08 AD03 BE00 BE10 BG00 CB14 CB41 CB55 FA17

4J100 ALOSP ALOSQ BAO3Q BAO4Q BAO5Q BAO6Q BA11P BA11Q BA16Q BA40Q BCO8Q BCO9Q BC12Q BC53P BC58P BC84P CAO1 CAO4 CAO5 CAO6 JA38